

METHOD FOR THE SELECTIVE PRODUCTION OF RACEMIC METALLOCENE COMPLEXES

Patent number:

WO0200672

Publication date:

2002-01-03

Inventor:

DAMRAU ROBERT [DE]; MUELLER PATRIK [DE];

ROYO EVA [DE]; BRINTZINGER HANS-HERBERT [CH]

Applicant:

BASELL POLYOLEFINE GMBH [DE];; DAMRAU

ROBERT [DE];; MUELLER PATRIK [DE];; ROYO EVA

[DE];; BRINTZINGER HANS H [CH]

Classification:

- International:

C07F17/00; C07B31/00; C08F4/00

- european:

C07B53/00; C07F17/00; C08F10/00

Application number: WO2001EP07389 20010628 Priority number(s): DE20001030638 20000629

Also published as:

US2004010157 (A1) DE10030638 (A1)

EP1294734 (B1)

Cited documents:

WO9209545

WO9502567

EP0970964 XP001024875

XP004093720

more >>

Abstract of WO0200672

The invention relates to a method for producing racemic metallocene complexes by reacting bridged or non-bridged transition metal complexes with cyclopentadienyl derivatives of alkaline or alkaline earth metals and optionally, subsequently substituting the phenolate ligands.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

THIS PAGE BLANK (USPTO)



(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro





(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 3. Januar 2002 (03.01.2002)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 02/00672 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: C07B 31/00, C08F 4/00

- 700, C001 4700
- (21) Internationales Aktenzeichen:(22) Internationales Anmeldedatum:

PCT/EP01/07389

C07F 17/00.

28. Juni 2001 (28.06.2001)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

100 30 638.1

29. Juni 2000 (29.06.2000) DE

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BASELL POLYOLEFINE GMBH [DE/DE]; Am Yachthafen 2, 77694 Kehl (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): DAMRAU, Robert [DE/DE]; Bodanstrasse 21, 78462 Konstanz (DE). MÜLLER, Patrik [DE/DE]; Erfurter Strasse 91, 67663 Kaiserslautern (DE). ROYO, Eva [ES/DE]; Bodanplatz 3, 78462 Konstanz (DE). BRINTZINGER, Hans-Herbert [DE/CH]; Unterdorfstrasse 17, 8274 Tägerwilen (CH).
- (74) Anwalt: BASELL POLYOLEFINE GMBH; Intellectual Property, F 206, 67056 Ludwigshafen (DE).

- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.



 \blacktriangleleft (54) Title: METHOD FOR THE SELECTIVE PRODUCTION OF RACEMIC METALLOCENE COMPLEXES

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR SELEKTIVEN HERSTELLUNG RACEMISCHER METALLOCENKOMPLEXE

(57) Abstract: The invention relates to a method for producing racemic metallocene complexes by reacting bridged or non-bridged transition metal complexes with cyclopentadienyl derivatives of alkaline or alkaline earth metals and optionally, subsequently substituting the phenolate ligands.

(57) Zusammenfassung: Verfahren zur Herstellung von racemischen Metallocenkomplexen durch Umsetzung von verbrückten oder nicht-verbrückten Übergangsmetallkomplexen mit Cyclopentadienylderivaten von Alkali- oder Erdalkalimetallen und gegebenenfalls anschließende Substitution der Phenolatliganden.

Verfahren zur selektiven Herstellung racemischer Metallocenkomplexe

5 Beschreibung

25

30

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von racemischen Metallocenkomplexen durch Umsetzung von verbrückten oder nicht-verbrückten Übergangsmetallaromatkomplexen 10 der allgemeinen Formel I

20 in der die Substituenten und Indizes folgende Bedeutung haben:

M Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob, Tantal, Chrom, Molybdän, Wolfram, sowie Elemente der III. Nebengruppe des Periodensystems und der Lanthanoiden,

gleich oder verschieden Fluor, Chlor, Brom, Iod, Wasserstoff, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, -OR¹⁰ oder -NR¹⁰R¹¹,

n eine ganze Zahl zwischen 1 und 4, wobei n der Wertigkeit von M minus der Zahl 2 entspricht,

gleich oder verschieden Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkyl als Rest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R⁹)₃ mit R⁹ gleich oder verschieden C₁- bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, wobei die genannten Reste teilweise oder vollständig mit Heteroatomen substituiert sein können,

2

-OR²⁷, -SR²⁷, -N(R²⁷)₂, -P(R²⁷)₂, mit R²⁷, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R²⁸)₃ mit R²⁸, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

R² bis R⁷

gleich oder verschieden Wasserstoff, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkylrest tragen kann -, C_6 - bis C_{15} -Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, $Si(R^9)_3$ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C_{20} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl,

15

10

5

benachbarte Reste R^2 bis R^7 können für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen, und die genannten Reste können vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

20

25

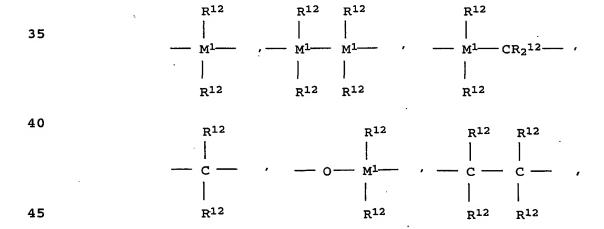
30

C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl, Arylalkyl, Fluoralkyl oder Fluoraryl mit jeweils 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest,

Y, Y¹

 R^{10} , R^{11}

gleich oder verschieden



3

= BR^{12} , = AlR^{12} , -Ge-, -Sn-, -O-, -S-, = SO, = SO_2 , = NR^{12} , = CO, = PR^{12} oder = $P(O)R^{12}$,

wobei

5 R¹²

gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_{10} -Alkyl, C_1 - C_{10} -Fluoralkyl, C_6 - C_{10} -Fluoraryl, C_6 - C_{10} -Aryl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_2 - C_{10} -Alkenyl, C_7 - C_{40} -Arylalkyl, C_8 - C_{40} -Arylalkenyl, C_7 - C_{40} -Alkylaryl bedeuten, oder wobei zwei Reste R^{12} mit den sie verbindenden Atomen einen Ring bilden,

10

M1 Silicium, Germanium oder Zinn ist und

m

0, 1, 2, 3 bedeutet,

15

20

25

oder Y nicht-verbrückend ist und für zwei Reste R' und R" steht, wobei

R' und R"

gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkyl als Rest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R⁹)₃ mit R⁹ gleich oder verschieden C₁- bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, oder zusammen mit benachbarten Resten R⁴ oder R⁵ für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen, und die genannten Rest vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein können,

30

-OR²⁷, -SR²⁷, -N(R²⁷)₂, -P(R²⁷)₂, mit R²⁷, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R²⁸)₃ mit R²⁸, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

35

40 mit Cyclopentadienylderivaten von Alkali- oder Erdalkalimetallen, erwärmen des so erhaltenen Reaktionsgemisches auf eine Temperatur im Bereich von -78 bis 250°C, gegebenenfalls unter Zusatz von Radikalen oder Radikalbildnern und gegebenenfalls anschließende Substitution des verbrückten phenolischen Liganden oder der bei-

45 den nicht verbrückten phenolischen Liganden zum Mono- oder Bisubstitutionsprodukt; racemische Metallocenkomplexe der allgemeinen Formel III

4

$$\begin{array}{c}
R^{15} \\
R^{16}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{14} \\
R^{13}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
MX^{1}
\end{array}$$

10 in der die Substituenten und Indizes folgende Bedeutung haben:

M Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob, Tantal, Chrom, Molybdän, Wolfram, sowie Elemente der III. Nebengruppe des Periodensystems und der

15 Lanthanoiden,

wobei:

25 R¹, R⁸

30

35

40

5

gleich oder verschieden Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C1- bis C10-Alkyl als Rest tragen kann -, C6- bis C15-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, $Si(R^9)_3$ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, wobei die genannten Reste teilweise oder vollständig mit Heteroatomen substituiert sein können, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, C₃bis C₁₀-Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R²⁸)₃ mit R²⁸, gleich oder verschieden, C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C₁₅-Aryl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, Alkylaryl

 R^2 bis R^7 gleich oder verschieden Wasserstoff, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkylrest tragen kann -, C_6 - bis C_{15} -Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Aryl-

5

alkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, $Si(R^9)_3$ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C_{20} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl,

benachbarte Reste R² bis R⁷ können für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen und die genannten Reste können vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein,

-OR²⁷, -SR²⁷, -N(R²⁷)₂, -P(R²⁷)₂, mit R²⁷, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R²⁸)₃ mit R²⁸, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

y, y1 gleich oder verschieden

> = BR^{12} , = AlR^{12} , -Ge-, -Sn-, -O-, -S-, = SO, = SO₂, = NR^{12} , = CO, = PR^{12} oder = $P(O)R^{12}$,

35 wobei

5

10

15

gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen,

C1-C10-Alkyl, C1-C10-Fluoralkyl, C6-C10-Fluoraryl,

C6-C10-Aryl, C1-C10-Alkoxy, C2-C10-Alkenyl,

C7-C40-Arylalkyl, C8-C40-Arylalkenyl, C7-C40-Alkylaryl

bedeuten, oder wobei zwei Reste R¹² mit den sie

verbindenden Atomen einen Ring bilden,

M1 Silicium, Germanium oder Zinn ist und
45
m 0, 1, 2, 3 bedeutet,

PCT/EP01/07389 WO 02/00672

> oder Y nicht-verbrückend ist und für zwei Reste R' und R" steht, wobei

R' und R"

gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C1- bis C₁₀-Alkyl als Rest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R9)3 mit R9 gleich oder verschieden C1- bis C_{20} -Alkyl, C_{3} - bis C_{10} -Cycloalkyl, C_{6} - bis C_{15} -Aryl, oder zusammen mit benachbarten Resten R4 oder R5 für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen, und die genannten Rest vollständig oder teil-

15

20

10

5

 $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, C₃bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C₁₅-Aryl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, Alkylaryl

weise mit Heteroatomen substituiert sein können,

 $25 R^{13} bis R^{17}$

gleich oder verschieden Wasserstoff, C1- bis C₂₀-Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, - das seinerseits ein C1- bis C10-Alkyl als Substituent tragen kann -, C6- bis C15-Aryl oder Arylalkyl, wobei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder $Si(R^{18})_3$ mit

30

R18

gleich oder verschieden C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C_{15} -Aryl oder C_{3} - bis C_{10} -Cycloalkyl,

35

für steht, \mathbf{z}

40

wobei die Reste

R¹⁹ bis R²³ gleich oder verschieden Wasserstoff, C1- bis C20-Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, 45

- das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkyl als Substituent tragen kann -, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder Arylalkyl

7

bedeuten, wobei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder $Si(\mathbb{R}^{24})_3$ mit

5 R^{24} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl,

oder wobei die Reste

10 R¹⁶ und Z gemeinsam eine Gruppierung $-[T(R^{25})(R^{26})]_q$ -E- bilden, in der

T gleich oder verschieden sein kann und für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlenstoff steht,

15 R^{25} , R^{26} für Wasserstoff, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cyclo-alkyl oder C_6 - bis C_{15} -Aryl

q für die Zahlen 1, 2, 3 oder 4, 20

E für \mathbb{R}^{23} oder A steht, wobei A -0,

-s-, NR^{27} oder PR^{27} bedeutet,

30 mit R^{27} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$

35 mit R^{28} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl oder Alkylaryl

und die Verwendung von racemischen Metallocenkomplexen gemäß Formel III als Katalysatoren oder als Bestandteil von Kataly-40 satoren für die Polymerisation von olefinisch ungesättigten Verbindungen oder als Reagentien oder als Katalysatoren in der Stereoselektivensynthese.

Neben der stereospezifischen Olefinpolymerisation bietet in 45 zunehmendem Maße die enantioselektive organische Synthese interessante Anwendungsmöglichkeiten für chirale Metallocenkomplexe von Metallen der III. - VI. Nebengruppe des Periodensystems der

8

Elemente. Beispielhaft seien hier enantioselektive Hydrierungen prochiraler Substrate genannt, beispielsweise prochiraler Olefine, wie in R. Waymouth, P. Pino, J. Am. Chem. Soc. 112 (1990), S. 4911-4914 beschrieben, oder prochiraler Ketone, Imine und 5 Oxime, wie in der WO 92/9545 beschrieben.

Weiterhin seien genannt die Herstellung optisch aktiver Alkene durch enantioselektive Oligomerisation, wie in W. Kaminsky et al., Angew. Chem. 101 (1989), S. 1304-1306 beschrieben, sowie 10 die enantioselektive Cyclopolymerisation von 1,5-Hexadienen, wie in R. Waymouth, G. Coates, J. Am. Chem. Soc. 113 (1991), S. 6270 - 6271 beschrieben.

Die genannten Anwendungen erfordern im allgemeinen den Einsatz
15 eines Metallocenkomplexes in seiner racemischen Form, d.h. ohne
meso-Verbindungen. Von dem bei der Metallocensynthese des Standes
der Technik anfallenden Diastereomerengemisch (rac.- u. mesoForm) muß zunächst die meso-Form abgetrennt werden. Da die mesoForm verworfen werden muß, ist die Ausbeute an racemischem
20 Metallocenkomplex gering.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, ein Verfahren zur selektiven Herstellung von racemischen, praktisch (NMR-Meßgenauigkeit) meso-Isomer-freien Metallocenkomplexen zu finden.

Eine weitere Aufgabe war es, racemische Metallocenkomplexe zu finden, welche entweder direkt als oder in Katalysatoren, vornehmlich für die Olefinpolymerisation, verwendet werden können, oder die nach Modifizierung, beispielsweise nach der Substitution eines "Hilfsliganden", als, oder in Katalysatoren, vornehmlich für die Olefinpolymerisation, verwendet werden können, oder die als Reagenzien oder Katalysatoren in der stereoselektiven Synthese verwendet werden können.

35 Demgemäß wurde das in den Patentansprüchen definierte Verfahren, die racemischen Metallocenkomplexe III, sowie deren Verwendung als Katalysatoren oder in Katalysatoren für die Polymerisation von olefinisch ungesättigten Verbindungen oder als Reagenzien oder Katalysatoren in der stereoselektiven Synthese gefunden.

Die Begriffe "meso-Form", "Racemat" und somit auch "Enantiomere" in Verbindung mit Metallocenkomplexen sind bekannt und beispiels-weise in Rheingold et al., Organometallics 11 (1992), S. 1869 - 1876 definiert.

40

25

20

45

Der Begriff "praktisch meso-frei" wird hier so verstanden, daß mindestens 90 % einer Verbindung in Form des Racemats vorliegen.

Die erfindungsgemäßen, verbrückten oder unverbrückten Übergangs-5 metallaromatkomplexe haben die allgemeine Formel I

15 in der die Substituenten und Indizes folgende Bedeutung haben:

Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob, Tantal, Μ Chrom, Molybdan, Wolfram, sowie Elemente der III. Nebengruppe des Periodensystems und der Lanthanoiden,

gleich oder verschieden Fluor, Chlor, Brom, Iod, X Wasserstoff, C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, $-OR^{10}$ oder $-NR^{10}R^{11}$, 25

eine ganze Zahl zwischen 1 und 4, wobei n der Wertign keit von M minus der Zahl 2 entspricht,

gleich oder verschieden Wasserstoff, Fluor, Chlor, 30 R¹, R⁸ Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C1- bis C10-Alkyl als Rest tragen kann -, C6- bis C15-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen 35 in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R9)3 mit R9 gleich oder verschieden C1- bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, wobei die genannten Reste teilweise oder vollständig mit Heteroatomen substituiert sein können, 40 $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C15-Aryl, C3bis C₁₀-Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R²⁸)₃ mit R²⁸, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C₁₅-Aryl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, Alkylaryl

R² bis R⁷

gleich oder verschieden Wasserstoff, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkylrest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R⁹)₃ mit R⁹ gleich oder verschieden C₁- bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl,

10

5

benachbarte Reste R² bis R⁷ können für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen und die genannten Reste können vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein,

15

werse mic neteroatomen substitute to sern, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

20

R¹⁰, R¹¹

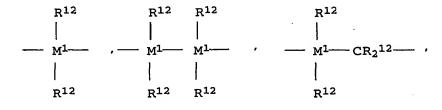
 C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, Alkylaryl, Arylalkyl, Fluoralkyl oder Fluoraryl mit jeweils 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest,

25

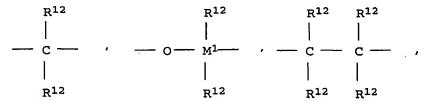
 Y, Y^1

gleich oder verschieden

30



35



40

= BR^{12} , = $A1R^{12}$, -Ge-, -Sn-, -O-, -S-, = SO, = SO₂, = NR^{12} , = CO, = PR^{12} oder = $P(O)R^{12}$,

wobei

45 R¹²

gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_{10} -Alkyl, C_1 - C_{10} -Fluoraikyl, C_6 - C_{10} -Fluoraryl, C_6 - C_{10} -Aryl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_2 - C_{10} -Alkenyl,

11

 $\label{eq:continuous} \begin{array}{lll} C_7\text{-}C_{40}\text{-}Arylalkyl, } & C_8\text{-}C_{40}\text{-}Arylalkenyl, } & C_7\text{-}C_{40}\text{-}Alkylaryl \\ \text{bedeuten, oder wobei zwei Reste } & \text{R}^{12}\text{ mit den sie} \\ \text{verbindenden Atomen einen Ring bilden,} \end{array}$

5 M¹ Silicium, Germanium oder Zinn ist und

m 0, 1, 2, 3 bedeutet,

10

30

oder Y nicht-verbrückend ist und für zwei Reste R' und R" steht, wobei

R' und R" gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C1- bis C₁₀-Alkyl als Rest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, 15 Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R9)3 mit R9 gleich oder verschieden C1- bis C20-Alkyl, C3- bis C10-Cycloalkyl, C6- bis C15-Aryl, 20 oder zusammen mit benachbarten Resten R4 oder R5 für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen, und die genannten Rest vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein können. 25

-OR²⁷, -SR²⁷, -N(R²⁷)₂, -P(R²⁷)₂, mit R²⁷, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R²⁸)₃ mit R²⁸, gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

Bevorzugte Metalle M sind Titan, Zirkonium und Hafnium, insbesondere Zirkonium.

Gut geeignete Substituenten X sind Fluor, Chlor, Brom, Iod, vorzugsweise Chlor, weiterhin C₁- bis C₆-Alkyl, wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, sec.-Butyl, i-Butyl, vorzugsweise tert.-Butyl. Außerdem gut geeignet als Substituenten X sind

40 Alkoholate -OR¹⁰ oder Amide -NR¹⁰R¹¹ mit R¹⁰ oder R¹¹ C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl, Arylalkyl, Fluoralkyl oder Fluoraryl mit jeweils 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest. Derartige Reste X sind beispielsweise Methyl, Ethyl, i-Propyl, tert.-Butyl, Phenyl, Naphthyl, p-Tolyl, 45 Benzyl, Trifluormethyl, Pentafluorphenyl.

12

Die Substituenten R¹ und R8 sind gleich oder verschieden und bedeuten Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl,-OR²7, -SR²7, -N(R²7)₂, -P(R²7)₂, mit R²7, gleich oder verschieden, C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, C₃- bis C₁₀-Cy⁻5 cloalkyl, Alkylaryl oder Si(R²8)₃ mit R²8, gleich oder verschieden, C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, Alkylaryl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkylrest, wie Methyl, Ethyl Propyl tragen kann. Beispiele für derartigen Cycloalkylreste sind Cyclopropyl, Cyclopentyl, vorzugsweise Cyclohexyl, Norbornyl. Weiterhin bedeuten die Substituenten R¹ und R8 C₆- bis C₁₅-Aryl, wie Phenyl, Naphthyl; Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, wie p-Tolyl; Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, wie

15 Benzyl, Neophyl oder sie bedeuten Triorganosilyl wie Si $(R^9)_3$ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C_{20} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, beispielsweise Trimetylsilyl, tert.-Butyldimethylsilyl, Triphenylsilyl. Die genannten Reste können selbstverständlich auch teilweise oder vollständig mit Hetero-

20 atomen substituiert sein, beispielsweise mit S-, N-, O-, oder Halogenatom-haltigen Strukturelementen. Exemplarisch seien für derartige substituierte Reste R¹ und R⁸ genannt die Trifluormethyl-, Pentafluorethyl-, Heptafluorpropyl-, Heptafluorisopropyl-, Pentafluorphenylgruppe.

25

Bevorzugte Substituenten R^1 und R^8 sind solche, die viel Raum in Anspruch nehmen. Üblicherweise nennt man solche Substituenten sperrige Substituenten. Sie zeichnen sich dadurch aus, daß sie sterische Hinderung hervorrufen können.

30

Im allgemeinen versteht man unter diesen Gruppen kohlenstoffoder siliziumorganische Reste mit hohem Raumbedarf (sperrige
Reste), aber auch Fluor und vorzugsweise Chlor, Brom und Iod. Die
Anzahl der Kohlenstoffatome die in derartigen kohlenstoff- oder
35 siliziumorganischen Resten enthalten sind, liegt üblicherweise
nicht unter drei.

Bevorzugte nicht-aromatische, sperrige Reste sind solche kohlenstoff- oder siliziumorganischen Reste, die in α -Stellung oder

- 40 höherer Stellung verzweigt sind. Beispiele für derartige Reste sind verzweigte C₃- bis C₂₀-aliphatische, C₉- bis C₂₀-araliphatische Reste und C₃- bis C₁₀-cycloaliphatische Reste, wie iso-Propyl, tert.-Butyl, iso-Butyl, neo-Pentyl, 2-Methyl-2-phenyl-propyl (Neophyl), Cyclohexyl, 1-Methylcyclohexyl, Bicyclo[2.2.1]
- 45 hept-2-yl (2-Norbornyl), Bicyclo[2.2.1]hept-1-yl (1-Norbornyl), Adamantyl. Weiterhin kommen als solche Reste siliziumorganische Reste mit drei bis dreißig Kohlenstoffatomen in Frage, beispiels-

13

weise Trimethylsilyl, Triethylsilyl, Triphenylsilyl, tert.-Butyl-dimethylsily, Tritolylsilyl oder Bis(trimethylsilyl)methyl.

Bevorzugte aromatische, sperrige Gruppen sind in der Regel C_6 - bis C_{20} -Arylreste, wie Phenyl, 1- oder 2-Naphthtyl oder vorzugsweise C_1 - bis C_{10} -alkyl- oder C_3 - bis C_{10} -cycloalkylsubstituierte aromatische Reste wie 2,6-Dimethylphenyl, 2,6-Di-tert.-Butylphenyl, Mesityl.

10 Ganz besonders bevorzugte Substituenten R¹ und R⁸ sind i-Propyl, tert.-Butyl, Trimethylsilyl, Cyclohexyl, i-Butyl, Trifluormethyl, 3,5-Dimethylphenyl.

Im bevorzugten Substitutionsmuster sind \mathbb{R}^1 und \mathbb{R}^8 in Formel I 15 gleich.

Die Substituenten R^2 bis R^7 sind gleich oder verschieden und bedeuten Wasserstoff, C_1 - bis C_{20} -Alkyl,-OR²⁷, -SR²⁷, -N(R²⁷)₂, -P(\mathbb{R}^{27})₂, mit \mathbb{R}^{27} , gleich oder verschieden, \mathbb{C}_{1} - bis \mathbb{C}_{10} -Alkyl, \mathbb{C}_{6} -20 bis C_{15} -Aryl, C_{3} - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_{3}$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_{1} - bis C_{10} -Alkyl, C_{6} - bis C_{15} -Aryl, C3- bis C10-Cycloalkyl, Alkylaryl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkylrest, wie Methyl, Ethyl, Propyl tragen kann. Beispiele für derartigen Cycloalkylreste sind 25 Cyclopropyl, Cyclopentyl, vorzugsweise Cyclohexyl, Norbornyl. Weiterhin bedeuten die Substituenten R^2 bis R^7 C_6 - bis C_{15} -Aryl, wie Phenyl, Naphthyl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, wie p-Tolyl, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Aryl-30 rest, wie Benzyl, Neophyl oder sie bedeuten Triorganosilyl wie $Si(R^9)_3$ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C_{20} -Alkyl, C_3 - bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, beispielsweise Trimetylsilyl, tert.-Butyldimethylsilyl, Triphenylsilyl. Die Reste R^2 bis R^7 können aber auch derartig miteinander verbunden sein, daß benach-35 barte Reste für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder ungesättigte cyclische Gruppen stehen. Vorzugsweise sind die Reste R3 und R4 und/oder die Reste R5 und R6 mit einer C2-Brücke derartig verbunden, daß ein benzoanelliertes Ringsystem (Naphthylderivat) entsteht. Die genannten Reste R2 bis 40 R7 können selbstverständlich auch teilweise oder vollständig mit Heteroatomen substituiert sein, beispielsweise mit S-, N-, O-, oder Halogenatom-haltigen Strukturelementen. Exemplarisch seien für derartige substituierte Reste R^2 bis R^7 genannt die Trifluor-

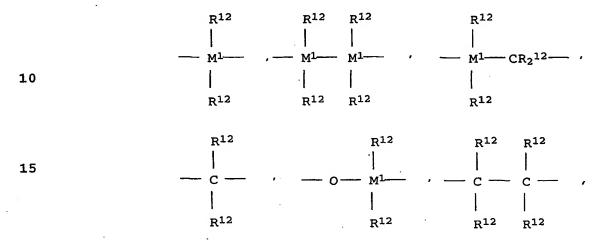
methyl-, Pentafluorethyl-, Heptafluorpropyl-, Heptafluoriso-

45 propyl-, Pentafluorphenylgruppe.

14

Besonders bevorzugt sind die Reste R^2 und R^7 gleich und bedeuten Wasserstoff und R^3 , R^4 , R^5 , R^6 haben die bereits genannte Bedeutung.

5 Als Brückenglieder Y, Yl kommen die folgenden in Frage:



 $20 = BR^{12}$, = AlR^{12} , -Ge-, -Sn-, -O-, -S-, = SO, = SO_2 , = NR^{12} , = CO, = PR^{12} oder = $P(O)R^{12}$,

wobei

40

gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom, eine C_1 - C_{10} -Alkylgruppe, eine C_1 - C_{10} -Fluoralkylgruppe, eine C_6 - C_{10} -Fluorarylgruppe, eine C_6 - C_{10} -Arylgruppe, eine C_1 - C_{10} -Alkoxygruppe, eine C_2 - C_{10} -Alkenylgruppe, eine C_7 - C_{40} -Arylalkylgruppe,

eine C₈-C₄₀-Arylalkenylgruppe oder eine C₇-C₄₀-Alkylarylgruppe bedeuten oder R¹² und R¹³ oder R¹² und R¹⁴ jeweils mit den sie verbindenden Atomen einen Ring bilden,

35 M¹ Silicium, Germanium oder Zinn ist.

Für das erfindungsgemäße Verfahren ist eine Ringstruktur in (I) (m \neq 0) von Vorteil, und Ringgrößen mit m = 1 bis 3 sind bevorzugt.

Bevorzugte Brückenglieder Y, Y¹ sind Methylen -CH2-, S, O, -C(CH3)2-, wobei m in Formel I vorzugsweise 1 oder 2 ist; Y¹ ist ganz besonders bevorzugt gleich und bedeutet Sauerstoff -O-. Bevorzugt sind auch Phenolattyp-Strukturen in welchen m in Formel 45 I O ist, das heißt, daß die aromatischen Ringsysteme direkt miteinander verknüpft sind, vorzugsweiseweise zum Biphenolderivat.

15

Von den erfindungsgemäßen unverbrückten Übergangsmetallaromatkomplexen der allgemeinen Formel I sind diejenigen bevorzugt, in denen Y für Reste R' und R" steht, die gleich oder verschieden sind und Fluor, Chlor, Brom, Iod, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit 5 R²⁷, gleich oder verschieden, C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl, C_1 - bis C_{20} -Alkyl oder 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C1- bis C10-Alkyl-10 rest, wie Methyl, Ethyl, Propyl tragen kann - bedeuten. Beispiele für derartige Cycloalkylreste sind Cyclopropyl, Cyclopentyl, vorzugsweise Cyclohexyl, Norbornyl. Weiterhin bedeuten die Substituenten R' und R" C6- bis C15-Aryl, wie Phenyl, Naphthyl; Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Ato-15 men im Arylrest, wie p-Tolyl; Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, wie Benzyl, Neophyl oder sie bedeuten Triorganosilyl wie Si(R9)3 mit R9 gleich oder verschieden C_1 - bis C_{20} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, C_6 - bis C₁₅-Aryl, beispielsweise Trimetylsilyl, tert.-Butyldimethylsilyl, 20 Triphenylsilyl. Die genannten Reste können selbstverständlich auch teilweise oder vollständig mit Heteroatomen substituiert

sein, beispielsweise mit S-, N-, O-, oder Halogenatom-haltigen Strukturelementen. Exemplarisch seien für derartige substituierte Reste R' und R" genannt die Trifluormethyl-, Pentafluorethyl-, 25 Heptafluorpropyl-, Heptafluorisopropyl-, Pentafluorphenylgruppe.

Bevorzugt sind R' und R" gleich. Besonders bevorzugte unverbrückte Übergangsmetallaromatkomplexe sind solche, in welchen R1, R8, R' und R" gleich sind, ein ganz besonders bevorzugtes Sub-30 stitutionsmuster ist jenes in welchem R1, R3, R' und R6, R8, R' H bedeuten und R², R⁴ und R⁵, R⁷ die oben genannte Bedeutung, vorzugsweise tert.-Butyl, jedoch nicht H haben. Der phenolische Rest in (I) ist vorzugsweise ein Biphenolatrest, mit den oben beschriebenen Substitutionsmustern.

35

Die verbrückten oder nicht-verbrückten Übergangsmetallaromatkomplexe I werden im allgemeinen nach Methoden hergestellt, die dem Fachmann bekannt sind.

40 Die Synthese der verbrückten Übergangsmetallphenolatkomplexe ist beispielsweise in C. J. Schaverien, J. Am. Chem. Soc. (1995), Seiten 3008 bis 3012, beschrieben. Als gut geeignet hat sich hierbei folgendes Vorgehen erwiesen, wobei in der Regel im Temperaturbereich von -78 bis 110°C, vorzugsweise zunächst bei ca.

45 20°C gearbeitet wird und die Reaktion dann durch Kochen am Rückfluß vervollständigt wird. Das Biphenol wird zunächst in einem Lösungsmittel, beispielsweise Tetrahydrofuran (THF) deprotoniert,

16

zum Beispiel mit Natriumhydrid oder n-Butyllithium, und anschließend die Übergangsmetallverbindung, beispielsweise das Halogenid, wie Titan-, Zirkonium- oder Hafniumtetrachlorid, vorteilhaft in Form des Bis-THF-Adduktes, hinzugegeben. Nach erfolgter Umsetzung wird das Produkt in der Regel nach Abtrennung von Salzen durch Auskristallisieren erhalten. Die Herstellung von nicht-verbrückten Übergangsmetallphenolatkomplexen kann beispielsweise nach H. Yasuda et. al, J. Organomet. Chem. 473 (1994), Seiten 105 bis 116 erfolgen.

10

Die erfindungsgemäßen, verbrückten oder nicht-verbrückten Übergangsmetallaromatkomplexe I enthalten in der Regel noch 1 bis 4 Äquivalente einer Lewis-Base, welche in der Regel über die Syntheseroute eingeschleppt wird. Als derartige Lewisbasen sind 15 beispielsweise zu nennen Ether, wie Diethylether oder Tetrahydrofuran (THF) aber auch Amine wie TMEDA. Es ist aber auch möglich die Übergangsmetallaromatkomplexe Lewis-Basen-frei zu erhalten, beispielsweise durch Trocknung im Vakuum oder Wahl anderer Lösungsmittel bei der Synthese. Derartige Maßnahmen sind dem 20 Fachmann bekannt.

Die erfindungsgemäßen racemischen Metallocenkomplexe werden hergestellt durch Umsetzung der verbrückten oder nicht-verbrückten Übergangsmetallaromatkomplexe I mit Cyclopentadienylderivaten der 25 Alkali- oder Erdalkalimetalle und anschließender Erhitzung des so erhaltenen Reaktionsgemisches, gegebenenfalls in Gegenwart von Radikalen oder Radikalbildnern, wie im folgenden beschrieben.

Vorzugsweise setzt man Übergangsmetallaromatkomplexe I ein, in 30 welchen M Zirkonium bedeutet und die Reste R¹ und R8 die oben beschriebene, bevorzugte Bedeutung haben. Sehr gut geeignet sind Dichlorobis(3,5-di-tert.-Butylphenolatzirkon · (THF)2, Dichlorbis(3,5-di-tert.-Butylphenolat)zirkon · (DME), Dichlorbis(2,6-Dimetylphenolat)zirkon · (THF)2, Dichlorbis(2,6-Dimethylphenolat) zirkon (DME), Dichlorbis(2,4,6 Trimethylphenolat)zirkon · (THF)2, Dichlorbis(2,4,6 Trimethylphenolat)zirkon (DME) und die in den Beispielen genannten Zirkon-Phenolat-Verbindungen.

Prinzipiell kommen als Cyclopentadienylderivate der Alkali- oder 40 Erdalkalimetalle diejenigen in Frage, welche nach der Umsetzung mit den erfindungsgemäßen, verbrückten Übergangsmetallaromat-komplexen I selektiv, praktisch meso-Isomeren-freie, racemische Metallocenkomplexe liefern.

45 Die erfindungsgemäßen racemischen Metallocenkomplexe können verbrückt sein, müssen es aber nicht sein. Es genügt im allgemeinen eine hohe Rotationsbarriere, insbesondere im Temperaturbereich

von 20 bis 80°C, (bestimmbar mit der Methode der ¹H und/oder ¹³C-NMR-Spektroskopie) der unverbrückten Cyclopentadienyltyp-Liganden im Metallocen, damit die Metallocenkomplexe, direkt in ihrer racemischen Form isoliert werden können, ohne daß sie sich in 5 die meso-Form umwandeln können. Die Rotationsbarriere, die dies gewährleistet, liegt üblicherweise über 20 kJ/mol.

Gut geeignete Cyclopentadienderivate von Alkali- oder Erdalkalimetallen sind solche der allgemeinen Formel II

10

15

in der die Substituenten und Indizes folgende Bedeutung haben:

 M^2

Li, Na, K, Rb, Cs, Be, Mg, Ca, Sr, Ba,

20

R13 bis R17 gleich oder verschieden Wasserstoff, C1- bis C20-Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, das seinerseits ein C1- bis C10-Alkyl als Substituent tragen kann, C6- bis C15-Aryl oder Arylalkyl, wobei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si(R18)3 mit

R¹⁸

30

gleich oder verschieden C_{1^-} bis $\text{C}_{10}\text{-Alkyl},$ C_{6^-} bis $\text{C}_{15}\text{-Aryl}$ oder C_{3^-} bis $\text{C}_{10}\text{-Cycloalkyl},$

z

$$R^{23}$$
 R^{19}
 R^{21}
 R^{20}
steht,

35

45

wobei die Reste

für

R¹⁹ bis R²³ 40 gleich oder verschieden Wasserstoff, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkyl als Substituent tragen kann, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder Arylalkyl bedeuten, wobei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si $(R^{24})_3$ mit

18

gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis R²⁴ C₁₅-Aryl oder C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl,

oder wobei die Reste

5

gemeinsam eine Gruppierung $-[T(R^{25})(R^{26})]_n-E-$ bilden, R16 und Z in der

т 10

gleich oder verschieden sein kann und für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlenstoff steht,

 R^{25} , R^{26}

für Wasserstoff, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl oder C₆- bis C₁₅-Aryl

15 n

für die Zahlen 1, 2, 3 oder 4,

E für 20

$$R^{23}$$
 R^{19} oder A steht, wobei A R^{20}

25

oder

 $mit R^{27}$

gleich oder verschieden C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C_{15} -Aryl, C_{3} - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$

30

mit R28

gleich oder verschieden C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C₁₅-Aryl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl oder Alkylaryl,

p = 1 für Be, Mg, Ca, Sr, Ba und

35

p = 2 für Li, Na, K, Rb, Cs.

Bevorzugte Verbindungen der Formel II sind solche in welchen ${\tt M}^2$ Lithium, Natrium und insbesondere Magnesium bedeutet. Ferner sind solche Verbindungen der Formel II a)

40

35

40

besonders bevorzugt in welchen M² Magnesium, R¹⁷ und R²³ von Wasserstoff verschiedene Substituenten bedeuten, wie C₁- bis 15 C₁₀-Alkyl, also Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, sec.- Butyl, tert.-Butyl, i.-Butyl, Hexyl, weiterhin C₆-C₁₀-Aryl, wie Phenyl oder Trialkylsilyl, wie Trimethylsilyl, T(R²⁵R²⁶) für Bis-C₁-C₁₀-alkylsilyl oder Bis-C₆-C₁₀-arylsilyl steht wie Dimetylsilyl, Diphenylsilyl, weiterhin für 1,2-Ethyandiyl, Methylen und 20 die Reste R¹³ bis R¹⁵ und R¹⁹ bis R²⁵ die bereits genannte Bedeutung haben und insbesondere ein Indenyltyp-Ringsystem oder ein Benzoindenyltyp-Ringsystem bilden.

Ganz besonders bevorzugte Verbindungen II sind jene, welche in 25 den Beispielen beschrieben werden und außerdem

Dimethylsilandiylbis(3-tert.-butyl-5-methylcyclopentadienyl)-magnesium

30 Diethylsilandiylbis(3-tert.-butyl-5-methylcyclopentadienyl) - magnesium

Dimethylsilandiylbis(3-tert.-butyl-5-ethylcyclopentadienyl)-magnesium

Dimethylsilandiylbis(3-tert.-pentyl-5-methylcyclopentadienyl)-magnesium

Dimethylsilandiylbis(2,4,7-trimethylindenyl)magnesium

1,2-Ethandiylbis(1-{2,4,7-trimethylindenyl)}magnesium

Dimethylsilandiylbis(1-indenyl)magnesium

45 Dimethylsilandiylbis(4,5,6,7-tetrahydro-1-indenyl)magnesium

20

Dimethylsilandiylbis (2-methylindenyl) magnesium

Phenyl (methyl) silandiylbis (2-methylindenyl) magnesium

- 5 Diphenylsilandiylbis (2-methylindenyl) magnesium
 Dimethylsilandiylbis (2-methyl-4,5,6,7-tetrahydro-1-indenyl) magnesium
- 10 Dimethylsilandiylbis(2,4-dimethyl-6-isopropylindenyl)magnesium

 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-1-benzindenyl)magnesium

 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-1-benzindenyl)magnesium
- Dimethylsilandiylbis(2-propyl-1-benzindenyl)magnesium
 Dimethylsilandiylbis(2-phenyl-1-benzindenyl)magnesium
- 20 Diphenylsilandiylbis(2-methyl-1-benzindenyl)magnesium

 Phenylmethylsilandiylbis(2-methyl-1-benzindenyl)magnesium

 Ethandiylbis(2-methyl-1-benzindenyl)magnesium
- Dimethylsilandiylbis(2-methyl-1-tetrahydrobenzindenyl)magnesium

 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-isopropyl-1-indenyl)magnesium
- 30 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-phenyl-1-indenyl)magnesium

 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-naphtyl-1-indenyl)magnesium
- Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-{3,5-trifluoromethyl}phenyl-1-35 indenyl)magnesium
 - Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-isopropyl-1-indenyl)magnesium
 - ${\tt Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-phenyl-1-indenyl)\,magnesium}$
- Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-naphtyl-1-indenyl)magnesium

 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-{3,5-trifluoromethyl}phenyl-1-indenyl)magnesium
- 45 Ethandiylbis(2-methyl-4-phenyl-1-indenyl)magnesium

21

```
Ethandiylbis(2-methyl-4-naphtyl-1-indenyl)magnesium
   Ethandiylbis(2-methyl-4-{3,5-di-(trifluoromethyl)}phenyl-1-
   indenyl) magnesium
 5
   Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
   magnesium
   Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-
10 (2-isopropyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl) magnesium
   Dimethylsilandiylbis(2-cyclohexyl-4-phenyl-indenyl)magnesium
   Dimethylsilandiylbis(2-butyl-4-phenyl-indenyl)magnesium
15
   Dimethy1silandiy1bis(2-ethy1-4-(4'-tert.-buty1-pheny1)-indeny1)
   magnesium
   Dimethylsilandiylbis(2-propyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
20 magnesium
   Diemethylgermandiylbis(2-meth-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
   magnesium
25 Diethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
   magnesium
   Diemthylsilandiylbis(2-butyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
   magnesium
30
   Dimethylsilandiyl(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-(4-
   (4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)magnesium
   Dimethylsilandiylbis(2-butyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl-6-(4'-
35 tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-magnesium
   Dimethylsilandiylbis(2-isopropyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-
   indenyl) magnesium
40 Dimethylsilandiylbis(2-isopropyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-
   indenyl) magnesium
   Dimethylsilandiyl(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-2-
   isopropyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)magnesium
45
```

Dimethylsilandiyl(2-methyl-4-naphtyl-indenyl)-(2-isopropyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)magnesium

sowie die jeweiligen Lewis-Basenaddukte dieser vorstehend genann-5 ten Verbindungen mit beispielswiese THF, DME, TMEDA.

Derartige Alkali- oder Erdalkalimetallverbindungen II lassen sich nach literaturbekannten Methoden erhalten, beispielsweise durch die, vorzugsweise stöchiometrische, Umsetzung einer Organometall10 verbindung oder eines Hydrids des Alkali- oder Erdalkalimetalls mit dem entsprechenden Cyclopentadienyltyp-Kohlenwasserstoff.

Geeignete Organometallverbindungen sind beispielsweise n-Butyllithium, Di-n-butylmagnesium oder (n,s)-Dibutylmagnesium (Bomag).

- 15 Die Umsetzung der verbrückten oder nicht-verbrückten Übergangsmetallaromatkomplexe I mit den Cyclopentadienylderivaten von Alkali- oder Erdalkalimetallen, vorzugsweise der Formeln II oder IIa) findet üblicherweise in einem organischen Lösungs- oder Suspensionsmittel, vorzugsweise in einem Lösungsmittelgemisch, wel-
- 20 ches ein Lewis-basisches Lösungsmittel enthält im Temperaturbereich von reich von 78°C bis 250°C, vorzugsweise im Temperaturbereich von 0 bis 110°C statt. Gut geeignete Lösungsmittel sind aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Pentan, Hexan, Heptan, aromatische Kohlenwasserstoffe wie Toluol, ortho-, meta- oder para Xylol oder
- 25 Isopropylbenzol (Cumol), Ether, wie Tetrahydrofuran (THF), Diethylether, Metyl-tert-Butylether oder Dimethoxyethan (DME), Amine wie Diisopropylamin, Tertramethylethandiamin (TMEDA) oder Pyridin. Gut geeignete Lösungsmittelgemische sind solche aus Toluol und THF, Toluol und DME oder Toluol und TMEDA, wobei die Lewis-
- 30 Base im allgemein in einer Menge von 0,1 bis 50 mol-%, vorzugs-weise 1 bis 20 mol-%, bezogen auf das Lösungsmittelgemisch, vorliegt. Das molare Verhältnis des Übergangsmetallaromatkomplexes I zu dem Cyclopentadienylderivat von Alkali- oder Erdalkalimetallen liegt üblicherweise im Bereich von 0,8 : 1 bis 1 : 1,2, vorzugs-

35 weise bei 1 : 1.

Es wurde gefunden, daß eine anschließende Erwärmung des Reaktionsgemisches, auf Temperaturen im Bereich von -78 bis 250°C, vorzugsweise 20 bis 150°C und insbesondere 80 bis 110°C und gegebe-40 nenfalls in Gegenwart von Radikalen oder Radikalbildnern schnell zu einer höheren Ausbeute, im allgemeinen 80 bis 100 %, vorzugsweise 95 bis 100 %, an racemischen Komplexen (I) führt. Als Radikale seien genannt Sauerstoff, 2,2'-6,6'-tetramethyl-Pyrimidin-N-Oxid (TEMPO). Als Radikalbildner sind alle diejenigen organischen und anorganischen Verbindungen geeignet, welche in dem oben genannten Temperaturintervall und/oder bei Bestrahlung zu Radikalen zerfallen, wie Peroxide, Diacylperoxide - beispielsweise Ben-

zoylperoxid, Acetylperoxyd - Peroxydicarbonate, Perester, Azoal-kane, Nitrite, Hypochloride, Polyhalomethane, N-Chloramine. Besonders bevorzugt verwendet man TEMPO. Radikalbildner werden bevorzugt dann eingesetzt, wenn das Metallocen (I) als Cyclopentadienyl-Typ-Ligand ein benzoannelliertes Indenylsystem wie Dimethylsilyl-Bis(2-Methylbenzoindenyl) enthält.

Die erfindungsgemäßen, racemischen Metallocenkomplexe sind vorzugsweise solche der allgemeinen Formel III

10

$$\begin{array}{c}
R^{15} \\
R^{16}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{14} \\
R^{13}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
MX^{1}
\end{array}$$

15

in der die Substituenten und Indizes folgende Bedeutung haben: 20

М

Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob, Tantal, Chrom, Molybdän, Wolfram, sowie Elemente der III. Nebengruppe des Periodensystems und der Lanthanoiden,

25

 X^1

30

wobei:

35 R¹, R⁸

gleich oder verschieden Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkyl als Rest tragen kann -, C_6 - bis C_{15} -Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R^9)₃ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C_{20} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, wobei die genannten Reste teilweise oder vollständig mit Heteroatomen substituiert sein können, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis

40

45

24

 C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R^{28})₃ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

 $5 R^2 bis R^7$

gleich oder verschieden Wasserstoff, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkylrest tragen kann -, C_6 - bis C_{15} -Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, $Si(R^9)_3$ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C_{20} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl,

15

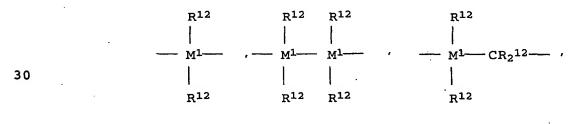
10

benachbarte Reste R^2 bis R^7 können für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen und die genannten Reste können vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 -bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis

 C_{15} -Aryl, C_{3} - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

20

25 Y, Y¹ gleich oder verschieden



40 = BR^{12} , = AlR^{12} , -Ge-, -Sn-, -O-, -S-, = SO, = SO_2 , = NR^{12} , = CO, = PR^{12} oder = $P(O)R^{12}$,

wobei

45 R¹² gleich oder C₁-C₁₀-Alkvl.

gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_{10} -Alkyl, C_1 - C_{10} -Fluoralkyl, C_6 - C_{10} -Fluoraryl, C_6 - C_{10} -Aryl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_2 - C_{10} -Alkenyl,

10

C₇-C₄₀-Arylalkyl, C₈-C₄₀-Arylalkenyl, C₇-C₄₀-Alkylaryl bedeuten, oder wobei zwei Reste R¹² mit den sie verbindenden Atomen einen Ring bilden,

5 M¹ Silicium, Germanium oder Zinn ist und

m 0, 1, 2, 3 bedeutet,

oder Y nicht-verbrückend ist und für zwei Reste R' und R" steht, wobei

R' und R" gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C1- bis C20-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C_1 - bis 15 C₁₀-Alkyl als Rest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R9)3 mit R9 gleich oder verschieden C1- bis 20 C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, oder zusammen mit benachbarten Resten R4 oder R5 für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen, und die genannten Rest vollständig oder teil-25 weise mit Heteroatomen substituiert sein können, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, C₃bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis 30 C_{15} -Aryl, C_{3} - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

R¹³ bis R¹⁷ gleich oder verschieden Wasserstoff, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, - das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkyl als Substituent tragen kann -, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder Arylalkyl, wobei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si(R¹⁸)₃ mit

40 R^{18} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl,

45 Z für
$$R^{23}$$
 R^{19} steht,

wobei die Reste

5

R¹⁹ bis R²³ gleich oder verschieden Wasserstoff, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl,
- das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkyl als Substituent tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl oder Arylalkyl bedeuten, wobei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si(R²⁴)₃ mit

 R^{24} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl,

oder wobei die Reste

 R^{16} und Z gemeinsam eine Gruppierung -[T(R^{25})(R^{26})]_q-E- bilden, in der

T gleich oder verschieden sein kann und für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlenstoff steht,

25 R^{25} , R^{26} für Wasserstoff, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl oder C_6 - bis C_{15} -Aryl

q für die Zahlen 1, 2, 3 oder 4,

30

E für \mathbb{R}^{23} oder A steht, wobei A -0,

35

-s-, NR^{27} oder PR^{27} bedeutet,

40 mit R^{27} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si $(R^{28})_3$

mit R^{28} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl oder Alkylaryl.

27

Bevorzugte Verbindungen der Formel III sind solche in welchen M Titan, Hafnium und insbesondere Zirkonium bedeutet. Ferner sind verbrückte Verbindungen der Formel III besonders bevorzugt (ansa-Metallocene) in welchen \mathbb{R}^{17} und \mathbb{R}^{23} von Wasserstoff verschiedene

- 5 Substituenten bedeuten, wie C_1 bis C_{10} -Alkyl, also Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, i.-Butyl, Hexyl, weiterhin C_{10} -Aryl, wie Phenyl oder Trialkylsilyl, wie Trimethylsilyl, $T(R^{25}R^{26})$ für Bis- C_1 - C_{10} -alkylsilyl oder Bis- C_6 - C_{10} -arylsilyl steht wie Dimetylsilyl, Diphenylsilyl, wei-
- 10 terhin für 1,2-Ethandiyl, Methylen und die Reste \mathbb{R}^{13} bis \mathbb{R}^{15} und \mathbb{R}^{19} bis \mathbb{R}^{25} die bereits genannte Bedeutung haben und insbesondere ein Indenyltyp-Ringsystem oder ein Benzoindenyltyp-Ringsystem bilden.
- 15 Ganz besonders bevorzugte Verbindungen III sind jene, welche in den Beispielen beschrieben werden, und außerdem

Dimethylsilandiylbis(3-tert.-butyl-5-methylcyclopentadienyl)zir-conium-3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

20

35

Diethylsilandiylbis(3-tert.-butyl-5-methylcyclopentadienyl)zirco-nium-3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiylbis(3-tert.-butyl-5-ethylcyclopentadienyl)zirco-25 nium-3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiylbis(3-tert.-pentyl-5-methylcyclopentadienyl) zirconium-3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

30 Dimethylsilandiylbis(2,4,7-trimethylindenyl)zirconium-3,3', 5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

1,2-Ethandiylbis(1-{2,4,7-trimethylindenyl)}zirconium-3,3',
5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiylbis(1-indenyl)Zirconium-3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiylbis(4,5,6,7-tetrahydro-1-indenyl)zirconium-3,3',
40 5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiylbis(2-methylindenyl)zirconium-3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

45 Phenyl (methyl) silandiylbis (2-methylindenyl) zirconium-3,3', 5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat

28

```
Diphenylsilandiylbis(2-methylindenyl)zirconium-3,3',5,5'-tetra-t-
  butyl-1,1'-bi-2-phenolat
  Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4,5,6,7-tetrahydro-1-indenyl)
 5 zirconium-3,3', 5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
  Dimethylsilandiylbis(2,4-dimethyl-6-isopropylindenyl)
   zirconium-3,3', 5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
10 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-1-benzindenyl)zirconium-3,3',
   5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
  Dimethylsilandiylbis (2-ethyl-1-benzindenyl) zirconium-3,3',
   5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
15
  Dimethylsilandiylbis(2-propyl-1-benzindenyl)zirconium-3,3',
   5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
  Dimethylsilandiylbis(2-phenyl-1-benzindenyl)zirconium-3,3',
20 5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
   Diphenylsilandiylbis(2-methyl-1-benzindenyl)zirconium-3,3',
   5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
25
   Phenylmethylsilandiylbis (2-methyl-1-benzindenyl) zirconium-3,3',
   5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
   Ethandiylbis (2-methy1-1-benzindeny1) zirconium-3,3',5,5'-tetra-t-
30 butyl-1,1'-bi-2-phenolat
   Dimethylsilandiylbis(2-methyl-1-tetrahydrobenzindenyl)zirconium-
   3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
35 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-isopropyl-1-indenyl)zirconium-
   3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
   Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-phenyl-1-indenyl)zirconium-
   3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
40
   Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-naphtyl-1-indenyl)zirconium-
   3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
   Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-{3,5-trifluoromethyl}phenyl-
45 1-indenyl)zirconium-3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
```

29

```
Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-isopropyl-1-indenyl)zirconium-
  3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
  Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-phenyl-1-indenyl)zirconium-
 5 3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
  Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-naphtyl-1-indenyl)zirconium-
   3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
10 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-{3,5-trifluoromethyl}phenyl-
   1-indenyl)zirconium- 3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
   Ethandiylbis(2-methyl-4-phenyl-1-indenyl)zirconium-3,3',5,5'- te-
   tra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
15
   Ethandiylbis (2-methyl-4-naphtyl-1-indenyl) zirconium-3,3',5,5'-
   tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
   Ethandivlbis(2-methyl-4-{3,5-di-(trifluoromethyl)}phenyl-1-
20 indenyl)zirconium-3,3',5,5'-tetra-t-butyl-1,1'-bi-2-phenolat
   Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-
   idenyl) zirconium-3,3'5,5' tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat
25 Dimethylsilandiyl(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-idenyl)-
   (2-isopropyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirconium-
   3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat
   Dimethylsilandiylbis(2-cyclohexyl-4-phenyl-indenyl)
30 zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat
   Dimethylsilandiylbis (2-butyl-4-phenyl-indenyl) zirconium-
   3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat
35 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
   zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat
   Dimethylsilandiylbis(2-propyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
   zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat
40
   Dimethylgermandiylbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
   zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat
   Diethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-
45 zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat
```

Dimethylsilandiylbis(2-butyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)
zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiyl(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-4-5 (4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiylbis(2-butyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-6-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)zirconium-3,3'5,5'tetra-

10 tBu-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiylbis(2-isopropyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat

15 Dimethylsilandiyl(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)(2-isopropyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)zirconium3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat

Dimethylsilandiyl(2-methyl-4-naphthyl-indenyl)-(2-isopropyl-20 4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)zirconium-3,3'5,5'tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat

Die racemischen Metallocenkomplexe, vorzugsweise jene der allgemeinen Formel III, lassen sich im allgemeinen weiter modifizie-25 ren.

Insbesondere kann beispielsweise ein verbrückter Biphenolatligand ${\tt X^1}$ vollständig oder hälftig oder einer oder beide unverbrückten Phenolatliganden in dem Komplex III durch Mono- oder Bis-Substi-

- 30 tution abgespalten und gegebenenfalls wiederverwendet werden. Geeignete Abspaltungs-(Substitutions-)methoden sind die Umsetzung der racemischen Metallocenkomplexe, vorzugsweise jene der allgemeinen Formel III mit SOCl₂, Siliciumtetrachlorid, Methylaluminiumdichlorid, Dimethylaluminiumchlorid, Aluminiumtrichlorid einer
- 35 Brönsted-Säure wie Halogenwasserstoff, also HF, HBr, HI, vorzugsweise HCl, welche in der Regel in Substanz oder als Lösung in Wasser oder organischen Lösungsmitteln wie Diethylether, THF angewandt wird. Gut geeignete Lösungsmittel sind aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Pentan, Hexan, Heptan, aromatische Kohlen-
- 40 wasserstoffe wie Toluol, ortho-, meta- oder para Xylol oder Isopropylbenzol (Cumol), Ether, wie Tetrahydrofuran (THF), Diethylether, Metyl-tert-Butylether oder Dimethoxyethan (DME), Amine wie Diisopropylamin, Tertramethylethandiamin (TMEDA) oder Pyridin. Sehr gut geeignet sind Lewis-Base-haltige Lösungsmittelgemische
- 45 aus Kohlenwasserstoffen und Ethern oder Aminen oder beidem, beispielsweise solche aus Toluol und THF, Toluol und DME oder Toluol und TMEDA, wobei die Lewis-Base im allgemein in einer Menge von

31

0,01-50 mol-%, vorzugsweise 0,1-10 mol-%, bezogen auf das Lösungsmittelgemisch, vorliegt. Besonders gut eignen sich Carbonsäurehalogenide wie Acetylchlorid, Phenylacetylchlorid, 2-Thiophenacetylchlorid, Trichloracetylchlorid, Trimethylacetylchlorid, 5 O-Acetylmandelsäurechlorid, 1,3,5-Benzenetricarboxylicacidchlorid, 2,6-Pyridincarbonsäurechlorid, tert-Butylacetylchlorid, Chloroacetylchlorid, 4-Chlorobenzeneacetylchlorid, Dichloroacetylchlorid, 3-Methoxyphenylacetylchlorid, Acetylbromid, Bromoacetylbromid, Acetylfluorid, Benzoylfluorid, als "Abspaltungsrea-10 genz", wobei diese in der Regel in den o.g. Lösungsmittel oder auch in Substanz verwendet werden. Hierbei entsteht üblicherweise das der Formel III analoge Di-Halogenid (X = F, Cl, Br, I) oder bei teilweiser (hälftiger) Substitution des phenolischen Liganden ein Monohalogenid. Ein weiteres gut geeignetes Substitutions-15 Verfahren ist die Umsetzung der racemischen Metallocenkomplexe, vorzugsweise jene der allgemeinen Formel III mit Organo-Aluminiumverbindungen wie Tri- C_1 -bis C_{10} -Alkylaluminium, also Trimethylaluminium, Triethylaluminium, Tri-n-butylaluminium, Triiso-butylaluminium. Hierbei entsteht nach derzeitigem Kenntnis-

20 stand im allgemeinen die zu III analoge Organo-Verbindung (X = organischer Rest, z.B. C_{1-} bis C_{10} -Alkyl, wie Methyl, Ethyl, n-Butyl, i-Butyl) und beispielsweise das Organo-Aluminiumbinaphtholat. Analog kann auch verfahren werden, wenn der Ligand X^1 in dem Komplex III zwei nicht verbrückte Phenolatliganden ist.

25

Bei den Spaltungsreaktionen werden die Komponenten üblicherweise im stöchiometrischen Verhältnis eingesetzt, davon abhängig, ob ein mono- oder disubstituiertes Produkt erhalten werden soll.

30 Die Spaltungsreaktionen finden im allgemeinen unter Erhaltung der Stereochemie der Metallocenkomplexe statt, das bedeutet, es findet im allgemeinen keine Umwandlung der racemischen Form in die meso-Form der Metallocenkomplexe statt. Vielmehr kann, insbesondere mit den oben beschriebenen Chlorierungsmethoden, die rac-35 Selektivität gesteigert werden, wobei jedoch die Stereochemie der Ausgangs (bi) phenolat-Typ- oder Ausgangsbis-phenolat-Komplexe in der Regel erhalten bleibt.

Das erfindungsgemäße Verfahren zeichnet sich dadurch aus, daß es 40 sehr selektiv die racem-Form von Metallocenkomplexen zugänglich macht. Besonders vorteilhaft lassen sich verbrückte Indenyl- oder Benzoindenyltyp-Metallocene erhalten, welche in der Nachbarschaft des Brückenglieds (sogenannte 2-Stellung) einen von Wasserstoff verschiedenen Liganden haben.

WO 02/00672 PO

Die erfindungsgemäßen racemischen Metallocenkomplexe, insbesondere jene der allgemeinen Formell III oder ihre, beispielsweise durch Substitution der Phenolatliganden zugänglichen, bereits beschriebenen Derivate lassen sich als Katalysatoren oder in Katalysatorsystemen für die Polymerisation von olefinisch

32

- 5 in Katalysatorsystemen für die Polymerisation von olefinisch ungesättigten Verbindungen, wie Ethylen, Propylen, 1-Buten, 1-Hexen, 1-Octen, Styrol, verwenden. Besonders vorteilhaft kommen sie zur Geltung bei der stereoselektiven Polymerisation von prochiralen, olefinisch ungesättigten Verbindungen, wie Propylen,
- 10 Styrol. Geeignete Katalysatoren oder Katalysatorsysteme, in welchen die erfindungsgemäßen racemischen Metallocenkomplexe als "Metallocenkomponente" fungieren können, werden üblicherweise mittels metalloceniumionenbildenden Verbindungen enthalten, wie beispielsweise in EP-A-O 700 935, Seite 7, Zeile 34 bis Seite 8,
- 15 Zeile 21 und Formeln (IV) und (V) beschrieben. Weitere metalloceniumionenbildenden Verbindungen sind Alumoxan (RAlO) $_{\rm n}$ wie Methylaluminoxan.

Die erfindungsgemäßen racemischen Metallocenkomplexe, ins20 besondere jene der allgemeinen Formel III oder ihre, beispielsweise durch Abspaltung der Phenolatliganden zugänglichen,
bereits beschriebenen Derivate lassen sich weiterhin als Reagenzien oder als Katalysatoren oder in Katalysatorsystemen in der
stereoselektiven, insbesondere organischen Synthese verwenden.

25 Beispielsweise seien genannt die stereoselektive Reduktionen oder stereoselektiven Alkylierungen von C=C-Doppelbindungen oder C=O-, C=N-Doppelbindungen.

Beispiele

30

Abkürzungen:

bpo= 1,1'-Bi-2-Phenolat

bip = 3,3'-5,5'tetra-t-Bu-1,1'-bi-2-Phenolat

35 Beispiele bei denen man rac-Selektivität durch thermische Isomerisierung erreicht.

Beispiel 1

Darstellung von rac-Me₂Si(2-Me-ind)₂Zr[3,3',5,5'-(t-Bu)₄-1,1'bi-

40 2-phenolat]

 $(rac-Me_2Si(2-Me-ind)_2Zr(bip)$ (4C)

0.64g (1.95 mmol) Me₂Si(2-Me-ind)₂Li₂ und 1.39 g (1.95 mmol) Cl₂(THF)₂Zr(bip) wurden trocken vermischt und ca. 15 ml eines 10:1 Gemisches Toluol/THF (Volumenverhältnis) zugegeben. Die Reakti-

45 onsmischung wurde 12 h bei Raumtemperatur gerührt. Hierbei bildete sich eine orange-farbene Lösung und ein weißer Niederschlag. (LiCl). Das ¹H-NMR-Spektrum der Rohmischung zeigte ein Isomeren-

33

verhaeltnis von ca. 1:1. Die Reaktionsmischung wurde 5 h bei 80°C gerührt. Das ¹H-NMR-Spektrum zeigte nun ein rac/meso-Verhaeltnis von ca. 16:1. Die Lösung wurde abfiltriert und das Lösungsmittelgemisch am Hochvakuum entfernt. Es wurden 1.17 g (74%) Me₂Si(2-Me-5 ind)₂Zr(bip) als gelber Schaum in einem rac/meso-Verhaeltnis von 16:1 NMR-spektroskopisch rein erhalten. Der gelbe Schaum wurde in Hexan aufgenommen und auf -30°C gekühlt. Nach einem Tag wurden durch Filtration 0.35 g (22%) rein racemisches Me₂Si (2-Me-ind)₂Zr (bip) als mikrokristallines gelbes Pulver erhalten. 1H-NMR-Spek-10 trum in C_6D_6 siehe Tabelle B. $^{13}C-NMR-Spektrum$ in C_6D_6 (25°C, 600 MHz) 161.1, 141.2, 135.3, 134.8, 134.3, 131.8, 130.9, 129.7, 126.0, 126.8, 124.9, 123.3, 121.8, 111.6, 92.4, 34.3, 32.5, 32.1, 31.8, 18.8, 2.55. Das Massenspektrum (EI-MS/ 70eV) zeigte Molekularionenpeak bei m/e 812-821 mit der typischen Isotopenvertei-15 lung. Elementaranalyse Gefunden: C 73.64%; H 7.73 %; Zr 11.06.berechnet C 73.74 %; H 7.67 %; Zr 11.20%.

Tabelle B 1H-NMR-shifts für Komplex rac-4C (in ppm, C_6D_6 , $25^{\circ}C$, 600 MHz)

20		Zuordnunga
	7.60 (d, 2H) ³ J (8.4 Hz)	C ₉ H ₅ (<u>H</u> 7, <u>H</u> 7')
	7.49 (d, 2H) 4 J (2.4 Hz)	C_6H_2 ($\underline{H}4$, $\underline{H}4$ ')
25	7.26 (d, 2H) 3 J (8.4 Hz)	C ₉ H ₅ (<u>H</u> 4, <u>H</u> 4')
	7.18 (d, 2H) 4J(2.4 Hz)	C ₆ H ₂ (<u>H</u> 6, <u>H</u> 6')
	6.85 (dd, 2H) 3 J (8.4 Hz) 3 J (7.2 Hz)	C ₉ H ₅ (<u>H</u> 6, <u>H</u> 6')
	6.77 (dd, 2H) 3 J (8.4 Hz) 3 J (7.2 Hz)	C ₉ H ₅ (<u>H</u> 5, <u>H</u> 5')
	5.83 (s, 2H)	C ₉ H ₅ (<u>H</u> 3, <u>H</u> 3')
	2.21 (s, 6H)	(2-C <u>H</u> 3-C ₉ H ₅)
	1.36, 1.33 (s, 18H)	(C <u>H</u> 3) 3C
	0.80 (s,6H)	(CH ₃) ₂ Si
30		

a Zuordnung durch 1H-NMR-ROESY-Technik

Beispiel 2

45

35 Synthese von Me₂Si(2-Me-ind-4-Ph)₂Zr(3,3'-5,5'-tetra~^tBu-1,1'-bi-2-phenolat)
(Me₂Si(2-Me-4-Ph-ind)₂Zr(bip)

A) Synthese von ZrCl₄(THF)₂

Zu einer Suspension von g 4.99(21.41mmol)ZrCl₄ in 80 ml Toluol wurden bei 0°C (Eisbadkühlung) 3.1g (43.0 mmol) THF innerhalb 15 min. langsam zugetropft. Die Suspension wurde auf Raumtemperatur erwärmt und 1 h gerührt.

B) Synthese von (3,3'-5,5'-tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat)Li₂

34

Zu einer Lösung von 8.79 g (21.4 mmol) 3,3'-5,5'-te-tra-tBu-1,1'-bi-2-phenol in 120 ml Toluol und 3.1g (43.0 mmol) THF wurden bei 0°C (Eisbadkühlung) 17.0 ml (45.56 mmol) einer 2.68 molaren BuLi-Lösung in Toluol innerhalb 20 min. langsam zugetropft. Die klare Lösung wurde auf Raumtemperatur erwärmt und 1 h gerührt.

C) Synthese von Cl₂Zr(3,3'-5,5'-tetra-tBu-1,1'-bi-2-pheno-lat)(THF)₂

10

15

5

Zu der ZrCl₄(THF)₂-Suspension aus Teilreaktion A) wurde unter Stickstoff mittels Kanüle die Dilithiumbipenolatlösung aus Teilreaktion B) zugegeben. Verbleibende Reste im Kolben an Dilithiumbipenolatlösung wurden mit 10 ml Toluol nachgespült. Die Suspension wurde 4h bei Raumtemperatur gerührt.

D) Synthese von Me₂Si(2-Me-4-Ph-ind)₂Li₂

Zu einer Lösung von 9.8 g (20.90 mmol) Me₂Si(2-Me-4-Ph-indH)₂
in 110ml Toluol und 5g (69.33 mmol) THF wurden bei Raumtemperatur 16.4 ml (43.95 mmol) einer 2.68 molaren BuLi-Lösung in Toluol innerhalb 20 min. langsam zugetropft. Die hellgelbe Suspension wurde auf 60°C erwärmt,1h gerührt und auf Raumtemperatur gekühlt.

25

E) Synthese von Me₂Si(2-Me-4-Ph-ind)₂Zr(bip)

Zu der Me₂Si(2-Me-4-Ph-ind)₂Li₂ -Suspension aus Teilschritt D) wurde bei Raumtemperatur die Suspension aus C) mittels Kanüle 30 unter Stickstoff zugegeben. Nach vollständiger Zugabe färbte sich die Suspension gelb-orange. Die Reaktionsmischung wurde 12h bei Raumtemperatur gerührt. Ein ¹H-NMR-Spektrum der Reaktion zeigte ein rac-meso-Verhältnis von ca. 1:1. Die Suspension wurde 9h auf 85°C erwärmt. Die 1H-NMR-Spektroskopische Untersuchung der Rohmischung zeigte ein rac-meso-Verhältnis 35 von ca. 15:1 ohne Anzeichen von Verunreinigungen oder Zersetzungsprodukten. Die Suspension wurde filtriert, der weiße Niederschlag mit wenig Toluol gewaschen und die vereinigten Filtrate unter Hochvakuum auf ca. 1/4 eingeengt. Nach einigen 40 Tagen bildete sich ein orangener kristalliner Niederschlag, der durch Filtration und anschließender Trocknung isoliert wurde. Es wurden 8 g (39.5 %) rein racemisches Me₂Si(2-Me-4-Ph-ind)₂Zr(bip) erhalten. Durch analoges Vorgehen (mehrfaches kristallisieren) wurden insgesamt 17.1g (85 %) rein racemi-45 sches Me₂Si(2-Me-4-Ph-ind)₂Zr(bip) erhalten.

35

Elementaranalyse $Me_2Si(2-Me-4-Ph-ind)_2Zr(3,3'-5,5'-tetra-t-Bu-1,1'-bi-2-Phenol)$ Gefunden C: 77,0 %; H: 7.4. berechnet 77,0 %; H 7.3%

5 1H-NMR-Spektrum in C₆D₆ siehe Tabelle C.

Tabelle C 1H-NMR-shifts für Komplex (in ppm, C_6D_6 $25^{\circ}C$, 200 MHz)

		Anordnung	
10	7.78 (d, 2H)	H (aromatisch)	
	7.44 (d, 2H)	C_6H_2O (bip)	
	7.34-6.96 (m, 14H)	H (aromatisch)	
	6.49 (d, 2H)	C ₆ H ₂ O (bip)	
	6.36 (s, 2H)	C ₅ H	
	2.27 (s, 6H)	CH ₃	
15	1.32, (s, 18H)	C (CH ₃) ₃	
	1.25 (s, 18H)	C (CH ₃) ₃	
	0.99 (s, 6H)	Me ₂ Si	

Beispiel 3

20

30

40

Synthese von $Me_2Si(2-Me-4-(4-tBu-Ph-ind)_2Zr(3,3'-5,5'-tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat)$ $Me_2Si(2-Me-4-(4-tBu-Ph)-ind)_2Zr(bip)$

25 A) Synthese von ZrCl₄(THF)₂

Zu einer Suspension von 5.45 g (23.38 mmol)ZrCl4 in 100 ml Toluol wurden bei 0°C (Eisbadkühlung) 3.8g (52.7 mmol) THF innerhalb 15 min. langsam zugetropft. Die Suspension wurde auf Raumtemperatur erwärmt und 1 h gerührt.

- B) Synthese von (3,3'-5,5'-tetra-Bu-1,1'-bi-2-phenolat)Li₂
- Zu einer Lösung von 9.6g (23.38 mmol) 3,3'-5,5'-tetra-tBu1,1'-bi-2-phenol in 130 ml Toluol und 3.8 g (52.7 mmol) THF
 wurden bei 0°C (Eisbadkühlung) 18.3 ml (49.1 mmol) einer
 2.68 molaren BuLi-Lösung in Toluol innerhalb 20 min. langsam
 zugetropft. Die klare hellgelbe Lösung wurde auf Raumtemperatur erwärmt und 1 h gerührt.
 - C) Synthese von Cl₂Zr(3,3'-5,5'-tetra-tBu-1,1'-bi-2-phenolat) (THF) ₂
- Zu der ZrCl₄ (THF)₂-Suspension aus Teilreaktion A) wurde unter 45 Stickstoff mittels Kanüle die Lithiumbiphenolatlösung aus Teilreaktion B) zugegeben. Verbleibende Reste im Kolben wur-

PCT/EP01/07389 WO 02/00672

36

den mit 10 ml Toluol nachgespült. Die Suspension wird 4h bei Raumtemperatur gerührt.

D) Synthese von Me₂Si(2-Me-4-(4'-+Bu-Ph)-ind)₂Li₂

5

10

Zu einer Lösung von 13.0 g (22.38 mmol) Me₂Si(2-Me-4-(4'- Bu-Ph)-indH)₂ in 150 ml Toluol und 6 g (83.20 mmol) THF wurden bei Raumtemperatur 17.5 ml (46.9 mmol)) einer 2.68 molaren BuLi-Lösung in Toluol innerhalb 20 min. langsam zugetropft Die hellgelbe Suspension wurde auf 60°C erwärmt,1h gerührt und auf Raumtemperatur gekühlt.

- Synthese von Me₂Si(2-Me-4-(4'-tBu-Ph)-ind)₂Zr(bip) E)
- 15 Zu der Me₂Si(2-Me-4-(4'-tBu-Ph)-ind)₂Li₂ -Suspension aus Teilschritt D) wurde bei Raumtemperatur die Suspension aus C) mittels Kanüle unter Stickstoff zugegeben. Nach vollständiger Zugabe färbte sich die Suspension gelblich. Die Reaktionsmischung wurde 12h bei Raumtemperatur gerührt. Ein 1H-NMR-Spek-20 trum der Reaktion zeigte ein rac-meso-Verhältnis von ca. 1:2. Die Suspension wurde 9h auf 85°C erwärmt. Die ¹H-NMR-Spektroskopische Untersuchung der Rohmischung zeigte ein rac-meso-Verhältnis von ca. 15:1 ohne Anzeichen von Verunreinigungen oder Zersetzungsprodukten. Die Suspension wurde filtriert,
- 25 der weiße Niederschlag mit wenig Toluol gewaschen und die vereinigten Filtrate unter Hochvakuum auf ca. 1/4 eingeengt. Durch mehrmaliges kristallisieren bei Raumtemperatur, Filtration und Trocknung wurden insgesamt 21.1g (88%) rein racemisches Me₂Si(2-Me-4-(4'-t-Bu-Ph-ind)₂Zr(bip) erhalten.

30

 $Me_2Si(2-Me-4-(4'-t-Bu-PH)_2Zr(3,3'-5,5'-tetrat$ t-Bu-1, 1'-bi-2-Phenol)

¹H-NMR-Verschiebungen (in ppm, C₆D₆ 25°C, 200 MHz)

35

35		
J J	7.76 (m, 4H)	H _{arom.}
	7.76 (m, 4H)	H _{arom.}
	7.47 (d, 2H)	C ₆ H ₂ (Biphenol)
	7.35-6.95 (m, 10H)	H _{arom.}
40	6.56 (d, 2H)	C ₆ H ₂ (Biphenol)
	6.34 (s, 2H)	C ₅ H
	2.26 (s, 6H)	CH ₃
	1.33 (s, 18H)	(CH ₃) ₃ C
45	1.28 (s, 18H)	(CH ₃) ₃ C
	1.27 (s, 18H)	(CH ₃) ₃ C
	0,99 (s, 6H)	Me ₂ Si

37

Beispiel bei dem man rac-Selektivität durch Zugabe von Radikalquellen und Erhitzen erreicht (Isomerisierung)

Beispiel 4) Synthese von rac-Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂Zr(bip)(5C)

5

0.89g (2.10 mmol) Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂Li₂ und 1.50g (2.10 mmol) Cl₂(THF)₂Zr(bip) wurden trocken vermischt und ca. 15 ml eines 10:1 Gemisches Toluol/THF (Volumenverhältnis) zugegeben. Die Reaktionsmischung wurde 12 h bei Raumtemperatur gerührt. Hierbei bil-10 dete sich eine orange-farbene Lösung und ein weißer Niederschlag. (LiC1). Das ¹H-NMR-Spektrum der Robmischung zeigte ein Isomeren-

10 dete sich eine orange-farbene Lösung und ein weißer Niederschlag. (LiCl). Das ¹H-NMR-Spektrum der Rohmischung zeigte ein Isomerenverhaeltnis von ca. 1:1. Die Reaktionsmischung wurde filtriert.

Zum Filtrat wurden bei Raumtemperatur 0.30g (1.92 mmol) TEMPO
hinzugegeben und die Reaktionsmischung 1 h auf 75°C erwärmt. Das

15 ¹H-NMR-Spektrum der Rohmischung zeigte rein racemisches Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂Zr(bip). Durch Einengen der Lösung am Hochvakuum und mehrfaches kristallisieren bei Raumtemperatur wurden insgesamt 1.6g, (1.76 mmol; 84%) rac-Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂Zr(bip) erhalten.

20

1H-NMR-Spektrum in CDCl₃ siehe Tabelle E. 13C-NMR-Spektrum in CDCl₃ (25°C, 600 MHz 158.1, 139.1, 133.3, 133.1, 131.8, 131.6, 130.1, 128.9, 128.2, 127.6, 127.2, 126.4, 125.6, 124.1, 124.0, 121.2, 110.8, 97.3, 35.3, 34.0, 33.1, 31.8, 19.1, 2.9. Das Massenspektrum (EI-MS/ 70eV) zeigt Molekularionenpeak bei m/e 906-915 mit der typischen Isotopenverteilung. Elementaranalyse Gefunden: C 75.9 9%; H 7.09 %; Zr 9.83.berechnet C 76.18 %; H 7.27 %; Zr 9.97 %.

30 Tabelle E 1H-NMR-shifts für Komplex rac-5C (in ppm, CDCl₃, 25°C, 600 MHz)

			Zuordnunga
	7.62	(d, 2H)	3 J (8.5 Hz) C_{13} H ₇ ($\underline{H}8/9$, $\underline{H}8'/9'$)
	7.47	(d, 2H)	3 J (7.8 Hz) $C_{13}H_{7}$ (\underline{H}_{7} , \underline{H}_{7})
. =	7.19	(d, 2H)	3 J (8.5 Hz) C_{13} H ₇ (\underline{H} 8/9, \underline{H} 8'/9')
35	7.11	(d, 2H)	4 J (2.5 Hz) C_{6} H ₂ ($\underline{\text{H}}4/6$, $\underline{\text{H}}4'/6'$)
	7.10	(dd, 2H)	3 J (7.8 Hz) 3 J (7.3 Hz) $C_{13}H_{7}$ ($\underline{H}6$, $\underline{H}6'$)
	6.95	(dd, 2H)	3 J (7.9 Hz) 3 J (7.3 Hz) C_{13} H ₇ (\underline{H}_{5} , \underline{H}_{5} ')
	6.65	(d, 2H)	3 J (7.9 Hz) C_{13} H ₇ ($\underline{\text{H4}}$, $\underline{\text{H4}}$ ')
	6.34	(s, 2H)	С ₁₃ H ₇ (<u>Н</u> 3, Н3')
ŧΟ	6.24	(d, 2H)	4 J (2.5 Hz) C_{6} H ₂ (H4/6, H4'/6')
E U	2.63	(s, 6H)	(2-C <u>H</u> 3-C ₁₃ H ₇)
	1.38	(s, 6H)	(CH ₃) ₂ Si
	1.28,	1.02 (s,	18H) (C <u>H</u> ₃) ₃ C

^a Zuordnung durch 1H-NMR-ROESY-Technik

38

Beispiele zur Abspaltung von Phenolaten an ansa-Metallocenbisphenolatkomplexen

Beispiel 5

5

Darstellung von $Me_2Si(2-Me-benz[e]ind)_2ZrCl_2$ durch Umsetzung von $Me_2Si(2-Me-benz[e]ind)_2Zr(3,5-Me_2-OC_6H_3)_2$ mit CH_3COCl .

Zu einer Lösung von 2.8 g (3.74 mmol) rac-Me₂Si(2-Me
10 benz[e]ind)₂Zr (3,5-Me₂-OC₆H₃)₂ in 48 g Toluol und 0.6 g (8.3 mmol)

THF wurden bei Raumtemperatur 0.63 g (8.02 mmol) Acetylchlorid in

13 g Toluol bei Raumtemperatur zugetropft. Die Lösung wurde 2

Tage bei Raumtemperatur gerührt. Die leicht orangene Lösung

färbte sich zunehmend gelb. Nach einigen Stunden ist die Bildung

15 eines hellgelben kristallinen Niederschlages zu beobachten. Das

¹H-NMR-Spektrum zeigte neben den Resonanzen des 3,5-Me₂-Phenolme
thylesters Signale rein racemischen Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂ZrCl₂.

Der hellgelbe kristalline Niederschlag wurde durch Filtration

isoliert, mit wenig Toluol gewaschen und im Hochvakuum getrock
20 net. Hierbei werden 1.97 g (3.42 mmol) (92%) rein racemisches

Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂ZrCl₂ analysenrein erhalten.

Darstellung von $Me_2Si(2-Me-benz[e]ind)_2Zr(3,5-Me_2-OC_6H_3)Cl$ durch Umsetzung von $Me_2Si(2-Me-benz[e]ind)_2Zr(3,5-Me_2-OC_6H_3)_2$ mit 25 CH_3COCl .

Zu einer Lösung von 2.5 g (3.34 mmol) rac-Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂Zr (3,5-Me₂-OC₆H₃)₂ in 60 g Toluol und 0.25 g (3.4 mmol) THF wurden bei Raumtemperatur 0.26 g (3.34 mmol) Acetylch-30 lorid in 10 g Toluol bei Raumtemperatur zugetropft. Die Lösung wurde 2 Tage bei Raumtemperatur gerührt. Die leicht orangene Lösung färbte sich zunehmend gelb. Das ¹H-NMR-Spektrum zeigte neben den Resonanzen des 3,5-Me₂-Phenolmethylesters Signale rein racemischen Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂Zr(3,5-Me₂-OC₆H₃)Cl. Die Lösung wurde 35 am Hochvakuum auf ca 1/4 eingeengt. Nach einigen Tagen bildete sich ein hellgelber kristalliner Niederschlag der filtriert, mit wenig Toluol gewaschen und im Hochvakuum getrocknet wurde, hierdurch wurden 2.0g (90 %) rein racemisches Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂Zr(3,5-Me₂-OC₆H₃)Cl analysenrein erhalten.

40

Elementaranalyse Me₂Si (Me-benz] [e]ind)₂ZrCl (3,5-die-Me-Phenolat) Gefunden C: 67.5 %; H: 5.3. berechnet C 68,8 %; H 5.3 %

Me₂Si(2-Me-benz[e]ind)₂ZrCl(3,5-di-Me-Phenolat)
45 ¹H-NMR-Verschiebungen (in ppm, CDCl₃, 25°C, 200 MHz)

	7.90 (d, 1H)	H _{arom.}
	7.78 (d, 1H)	H _{arom.}
	7.70-6.88 (11m, H)	H _{arom} .
5	6.69 (s, 1H)	C ₅ H oder C ₆ H ₃ (4-Position Phenolat)
!	6.33 (s, 1H)	C ₅ H oder C ₆ H ₃ (4-Position Phenolat)
	5.81 (s, 2H)	C ₆ H ₃ (2,6-Position Phenolat)
	2.29 (s, 3H)	CH ₃
10	2.20 (s, 3H)	CH ₃
10	2.12 (s, 6H)	3,5-(CH ₃) ₂ (Phenolat)
	0.95 (s, 3H)	Me ₂ Si
	0,89 (s, 3H)	Me ₂ Si

45

Patentansprüche

Verfahren zur Herstellung von racemischen Metallocenkomplexen
 durch Umsetzung von verbrückten oder nicht-verbrückten Übergangsmetallaromatkomplexen der allgemeinen Formel I

in der die Substituenten und Indizes folgende Bedeutung haben:

M Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob,

Tantal, Chrom, Molybdän, Wolfram, sowie Elemente
der III. Nebengruppe des Periodensystems und der
Lanthanoiden,

gleich oder verschieden Fluor, Chlor, Brom, Iod, Wasserstoff, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, -OR¹⁰ oder -NR¹⁰R¹¹,

30 n eine ganze Zahl zwischen 1 und 4, wobei n der Wertigkeit von M minus der Zahl 2 entspricht,

gleich oder verschieden Fluor, Chlor, Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl
- das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkyl als
Rest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl
mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis
20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis
10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen
im Arylrest, Si(R⁹)₃ mit R⁹ gleich oder verschieden C₁- bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl,

41 wobei die genannten Reste teilweise oder vollständig mit Heteroatomen substituiert sein $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich 5 oder verschieden, C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl 10 R^2 bis R^7 gleich oder verschieden Wasserstoff, C1. bis C20-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkylrest tragen kann -, C6- bis C15-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 15 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, $Si(R^9)_3$ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C20-Alkyl, C3- bis C10-Cycloalkyl, C6- bis 20 C₁₅-Aryl, benachbarte Reste R2 bis R7 können für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen, und die genannten Reste können vollstän-25 dig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C_{15} -Aryl, C_{3} - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder 30 $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 bis C_{10} -Alkyl, C_{6} - bis C_{15} -Aryl, C_{3} - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl R^{10} , R^{11} C₁- bis C₁₀-Alkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl, Arylalkyl, Fluoralkyl oder Fluoraryl mit jeweils 35 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest,

 Y, Y^1

gleich oder verschieden

42

wobei

20 R¹²

gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_{10} -Alkyl, C_1 - C_{10} -Fluoralkyl, C_6 - C_{10} -Fluoraryl, C_6 - C_{10} -Aryl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_2 - C_{10} -Alkenyl, C_7 - C_{40} -Arylalkyl, C_8 - C_{40} -Arylalkenyl, C_7 - C_{40} -Alkylaryl bedeuten, oder wobei zwei Reste R^{12} mit den sie verbindenden Atomen einen Ring bilden,

PCT/EP01/07389

25

40

45

Silicium, Germanium oder Zinn ist und

30 m

0, 1, 2, 3 bedeutet,

oder Y nicht-verbrückend ist und für zwei Reste R' und R" steht, wobei

35 R' und R"

Ml

gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkyl als Rest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R⁹)₃ mit R⁹ gleich oder verschieden C₁- bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, oder zusammen mit benachbarten Resten R⁴ oder R⁵ für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für unge-

43

sättigte cyclische Gruppen stehen, und die genannten Rest vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein können, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N\left(R^{27}\right)_2$, $-P\left(R^{27}\right)_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si\left(R^{28}\right)_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl

10

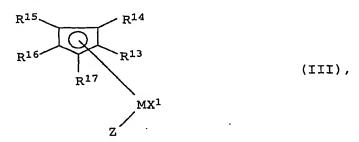
15

5

mit Cyclopentadienylderivaten von Alkali- oder Erdalkalimetallen, Erwärmen des so erhaltenen Reaktionsgemisches auf
eine Temperatur im Bereich von -78 bis 250°C, gegebenenfalls
unter Zusatz von Radikalen oder Radikalbildnern und gegebenenfalls anschließende Substitution des verbrückten
phenolischen Liganden oder der beiden nicht verbrückten
phenolischen Liganden zum Mono- oder Bisubstitutionsprodukt.

- Verfahren nach Anspruch 1, wobei R¹ und R⁸ in Formel I
 sperrige Substituenten sind.
 - 3. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 2, wobei m in Formel I 0 bedeutet.
- 25 4. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 3, wobei Y¹ gleich ist und Sauerstoff bedeutet.
- Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei Cyclopentadienylderivate des Magnesiums oder des Lithiums verwendet werden.
 - 6. Racemische Metallocenkomplexe der allgemeinen Formel III

35



40

45

in der die Substituenten und Indizes folgende Bedeutung haben:

M

Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob, Tantal, Chrom, Molybdän, Wolfram, sowie Elemente der III. Nebengruppe des Periodensystems und der Lanthanoiden,

5

 X^1

15

10

 R^1 , R^8

wobei:

20

25

30

 R^2 bis R^7

40

45

gleich oder verschieden Fluor, Chlor, Brom, Iod, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkyl als Rest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R⁹)₃ mit R⁹ gleich oder verschieden C₁- bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl, wobei die genannten Reste teilweise oder vollständig mit Heteroatomen substituiert sein

können, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl,

gleich oder verschieden Wasserstoff, C₁- bis C₂₀-Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das seinerseits ein C₁- bis C₁₀-Alkylrest tragen kann -, C₆- bis C₁₅-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Si(R⁹)₃ mit R⁹ gleich oder verschieden C₁- bis C₂₀-Alkyl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, C₆- bis C₁₅-Aryl,

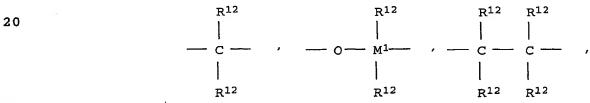
benachbarte Reste R^2 bis R^7 können für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise ge-

sättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen und die genannten Reste können vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 -bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$ mit R^{28} , gleich oder verschieden, C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl,

10

5

Y, Y¹ gleich oder verschieden



25

= BR^{12} , = AlR^{12} , -Ge-, -Sn-, -O-, -S-, = SO, = SO_2 , = NR^{12} , = CO, = PR^{12} oder = $P(0)R^{12}$,

wobei

30 R¹²

gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_{10} -Alkyl, C_1 - C_{10} -Fluoralkyl, C_6 - C_{10} -Fluoraryl, C_6 - C_{10} -Aryl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_2 - C_{10} -Alkenyl, C_7 - C_{40} -Arylalkyl, C_8 - C_{40} -Arylalkenyl, C_7 - C_{40} -Alkylaryl bedeuten, oder wobei zwei Reste R^{12} mit den sie verbindenden Atomen einen Ring bilden,

35

40

Silicium, Germanium oder Zinn ist und

0, 1, 2, 3 bedeutet,

oder Y nicht-verbrückend ist und für zwei Reste R' und R" steht, wobei

45 R' und R"

 M^1

m

gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Iod, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 3- bis 8-gliedriges Cycloalkyl - das

WO 02/00672

46

seinerseits ein C1- bis C10-Alkyl als Rest tragen kann -, C6- bis C15-Aryl, Alkylaryl mit 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, Arylalkyl mit 1 bis 10 C-Atomen in Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest, $Si(R^9)_3$ mit R^9 gleich oder verschieden C_1 - bis C20-Alkyl, C3- bis C10-Cycloalkyl, C6- bis C₁₅-Aryl, oder zusammen mit benachbarten Resten R4 oder R5 für 4 bis 15 C-Atome aufweisende gesättigte, teilweise gesättigte oder für ungesättigte cyclische Gruppen stehen, und die genannten Rest vollständig oder teilweise mit Heteroatomen substituiert sein können, $-OR^{27}$, $-SR^{27}$, $-N(R^{27})_2$, $-P(R^{27})_2$, mit R^{27} , gleich oder verschieden, C1- bis C10-Alkyl, C6- bis C₁₅-Aryl, C₃- bis C₁₀-Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R28)3 mit R28, gleich oder verschieden, C1bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} - C_{y} cloalkyl, Alkylaryl,

PCT/EP01/07389

20

5

10

15

gleich oder verschieden Wasserstoff, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, - das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkyl als Substituent tragen kann -, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder Arylalkyl, wobei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si $(R^{18})_3$ mit

25

gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl,

30

45

35 \mathbb{Z} für \mathbb{R}^{23} \mathbb{R}^{19} steht,

wobei die Reste

 R^{13} bis R^{17}

R¹⁹ bis R²³

R18

gleich oder verschieden Wasserstoff, C_1 - bis C_{20} -Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, - das seinerseits ein C_1 - bis C_{10} -Alkyl als Substituent tragen kann -, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder Arylalkyl bedeuten, wobei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si $(R^{24})_3$ mit

35

40

 R^{24} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl oder C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl,

oder wobei die Reste

T gleich oder verschieden sein kann und für 10 Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlenstoff steht,

 $\rm R^{25},\ R^{26}$ für Wasserstoff, $\rm C_{1^-}$ bis $\rm C_{10^-Alkyl},\ C_{3^-}$ bis $\rm C_{10^-Cycloalkyl}$ oder $\rm C_{6^-}$ bis $\rm C_{15^-Aryl}$

q für die Zahlen 1, 2, 3 oder 4,

20 \mathbb{R}^{23} \mathbb{R}^{19} oder A steht, wobei A -0, \mathbb{R}^{20}

25 — s—, NR^{27} oder PR^{27} bedeutet

mit R^{27} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, 30 C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl, Alkylaryl oder $Si(R^{28})_3$

mit R^{28} gleich oder verschieden C_1 - bis C_{10} -Alkyl, C_6 - bis C_{15} -Aryl, C_3 - bis C_{10} -Cycloalkyl oder Alkylaryl.

7. Racemische Metallocenkomplexe nach Anspruch 6, wobei R^{17} und R^{23} nicht Wasserstoff bedeuten, wenn R^{16} und Z gemeinsam eine Gruppierung - $[T(R^{25})(R^{20})]_q$ -E- bilden.

8. Verwendung von racemischen Metallocenkomplexen gemäß den Ansprüchen 6 bis 7 als Katalysatoren oder als Bestandteil von Katalysatoren für die Polymerisation von olefinisch ungesättigten Verbindungen oder als Reagenzien oder Katalysatoren in der stereoselektiven Synthese.

Inte nal Application No PCT/EP 01/07389

ÎPC 7	C07F17/00 C07B31/00 C08F4/00		:
According to	International Patent Classification (IPC) or to both national classifica	ation and IPC	
	SEARCHED		
Minimum do IPC 7	cumentation searched (classification system followed by classification CO7F CO7B CO8F	on symbols)	
	ion searched other than minimum documentation to the extent that s		
	ata base consulted during the international search (name of data bas BS Data, EPO-Internal	se and, where practical, search terms used	
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	evant passages	Relevant to claim No.
X	ENGELHARDT, LUTZ M. ET AL: "Axia asymmetric metal alkyls. Part 5. and reduction to zirconium(III) s Group 4 metallepines 'ML(.etaC5 = (2-CHRC6H4)22-, R = H, M = Ti, Hf!, isomers of 'ZrL(.etaC5H5)2 SiMe3), and meso-'M'1,8-(CHSiMe3)2C10H6!(.etaC5H5)2! (MHf);x-ray crystal" J. CHEM. SOC., DALTON TRANS., no. 10, 1987, pages 2347-2357, XF	Synthesis species of SH5)2! 'L Zr, or ?! (R =	6,7
А	page 2348 	-/	.
X Furti	ner documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed	în annex.
"A" docume consid "E" earlier of filing d "L" docume which citation "O" docume other of the results of the resu	ent defining the general state of the art which is not lered to be of particular relevance document but published on or after the international late and which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another nor other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means ent published prior to the international filling date but and the priority date claimed	 "T" later document published after the interest or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or the invention "X" document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the do "Y" document of particular relevance; the cannot be considered to involve an indocument is combined with one or ments, such combination being obvious the art. "&" document member of the same patent 	the application but early underlying the claimed invention to considered to coment is taken alone claimed invention ventive step when the one other such docu-us to a person skilled
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the international sea	arch report
1	6 October 2001	29/10/2001	
Name emaN	nalling address of the ISA European Palent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer Bader, K	

Inter nal Application No
PCT/EP 01/07389

0.40	Al-A DOUBLE OF THE PARTY OF THE	PC1/EP 01/0/389
Category °	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	I Dalamantan Arian Ar
оангуолу •	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	HUTTENLOCH, MONIKA E. ET AL: "ansa-Metallocene derivatives. XXXIX. Biphenyl-bridged metallocene complexes of titanium, zirconium, and vanadium: syntheses, crystal structures and enantioseparation" J. ORGANOMET. CHEM., vol. 541, no. 1-2, 1997, pages 219-232, XP004093720	6,7
A	* Schema 6 * page 225	1
X	SCHMIDT ET AL: "photochemical isomerization of me2si-bridged zirconocene complexes. application to stereoselective synthesis of ansa-zirconocene binaphtholate stereoisomers" ORGANOMETALLICS, WASHINGTON, DC, US, vol. 16, no. 8, 15 April 1997 (1997-04-15), pages 1724-1728, XP002089634 ISSN: 0276-7333	6,7
A	page 1725	1
X	WILLOUGHBY, CHRISTOPHER A. ET AL: "Catalytic Asymmetric Hydrogenation of Imines with a Chiral Titanocene Catalyst: Kinetic and Mechanistic Investigations" J. AM. CHEM. SOC., vol. 116, no. 26, 1994, pages 11703-11714, XP001030671 page 11708	6-8
X	HERON, NICOLA M. ET AL: "Stereoselective Heteroatom-Assisted Allylic Alkylation of Cyclic Allylic Ethers with Grignard Reagents. A Convenient Route to Enantiomerically Pure Carbocycles" J. AM. CHEM. SOC. (1997), 119(26), 6205-6206, vol. 119, no. 26, 1997, pages 6205-6206, XP001032921 the whole document	6-8
X	XU, ZHONGMIN ET AL: "Applications of Zr-Catalyzed Carbo-Magnesation and Mo-Catalyzed Macrocyclic Ring Closing Metathesis in Asymmetric Synthesis. Enantioselective Total Synthesis of Sch 38516 (Fluvirucin B1)" J. AM. CHEM. SOC. (1997), 119(43), 10302-10316, vol. 119, no. 43, 1997, pages 10302-10316, XP001032951	6-8
	page 10305	

Inter nal Application No
PCT/EP 01/07389

	on) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category ° (Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	XIN, SHIXUAN ET AL: "Enantioselective hydrosilation of ketones in the presence of an S,S-'1,2-bis(tetrahydroindenyl)ethane!tita nium catalyst" CAN. J. CHEM., vol. 73, no. 3, 1995, pages 999-1002, XP001030670 page 1001	6-8
х	WO 92 09545 A (MASSACHUSETTS INST TECHNOLOGY) 11 June 1992 (1992-06-11) cited in the application page 15, line 16 - line 20	6-8
x	WO 95 02567 A (MASSACHUSETTS INST TECHNOLOGY) 26 January 1995 (1995-01-26) page 15 -page 18; examples 9-14	6-8
х	EP 0 970 964 A (SUMITOMO CHEMICAL CO) 12 January 2000 (2000-01-12) page 37; examples 8-10	6-8
		

ormation on patent family members

Inter nal Application No
PCT/EP 01/07389

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 9209545	Α	11-06-1992	US	5286878 A	15-02-1994
			US	5227538 A	13-07-1993
			US	5292893 A	08-03-1994
			US	5220020 A	15-06-1993
			ΑT	136878 T	15-05-1996
			CA	2096747 A1	22-05-1992
			DE	69118906 D1	23-05-1996
			EP	0558656 A1	08-09-1993
			JP	6502867 T	31-03-1994
			US	5442119 A	15-08-1995
			WO	9209545 A2	11-06-1992
			US	5489682 A	06-02-1996
WO 9502567	A	26-01-1995	US	5442119 A	15-08-1995
			US	5489682 A	06-02-1996
			AU	7324694 A	13-02-1995
			WO	9502567 A1	26-01-1995
			US	5491233 A	13-02-1996
EP 0970964	A	12-01-2000	JP	2000086679 A	28-03-2000
	- •		ĴΡ	2000086678 A	28-03-2000
			EP	0970964 A2	12-01-2000
			ĴΡ	2000119287 A	25-04-2000
			US	6090961 A	18-07-2000

Inter. nales Aktenzeichen PCT/EP 01/07389

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 C07F17/00 C07B31/00 C08F4/00 Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK Recherchierter Mindeslprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 CO7F CO7B C08F Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe) CHEM ABS Data, EPO-Internal C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Kategorie* Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile Betr. Anspruch Nr. 6,7 X ENGELHARDT, LUTZ M. ET AL: "Axially asymmetric metal alkyls. Part 5. Synthesis and reduction to zirconium(III) species of Group 4 metallepines 'ML(.eta.-C5H5)2! 'L = (2-CHRC6H4)22-, R = H, M = Ti, Zr, or Hf!, isomers of 'ZrL(.eta.-C5H5)2! (R = SiMe3), and meso-'M'1,8-(CHSiMe3)2C10H6!(.eta.-C5H5)2!(M = Zr orHf);x-ray crystal"
J. CHEM. SOC., DALTON TRANS.,
Nr. 10, 1987, Seiten 2347-2357, XP001024875 Seite 2348 A 1 Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen Slehe Anhang Patentfamilie Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen *A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist Erfindung zugrundellegenden Prinzips oder der ihr zugrundellegenden Theorie angegeben ist *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden *L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er-scheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdaturn einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung,
eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach
dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist *&* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des internationalen Recherchenberichts 16. Oktober 2001 29/10/2001 Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Bevollmächtigter Bediensteter Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Bader, K

Inter nales Aktenzeichen
PCT/EP 01/07389

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
χ .	HUTTENLOCH, MONIKA E. ET AL: "ansa-Metallocene derivatives. XXXIX. Biphenyl-bridged metallocene complexes of titanium, zirconium, and vanadium: syntheses, crystal structures and enantioseparation" J. ORGANOMET. CHEM., Bd. 541, Nr. 1-2, 1997, Seiten 219-232, XP004093720	6,7
A	* Schema 6 * Seite 225	1
X	SCHMIDT ET AL: "photochemical isomerization of me2si-bridged zirconocene complexes. application to stereoselective synthesis of ansa-zirconocene binaphtholate stereoisomers" ORGANOMETALLICS, WASHINGTON, DC, US, Bd. 16, Nr. 8, 15. April 1997 (1997-04-15), Seiten 1724-1728, XP002089634 ISSN: 0276-7333	6,7
Α	Seite 1725	1
X	WILLOUGHBY, CHRISTOPHER A. ET AL: "Catalytic Asymmetric Hydrogenation of Imines with a Chiral Titanocene Catalyst: Kinetic and Mechanistic Investigations" J. AM. CHEM. SOC., Bd. 116, Nr. 26, 1994, Seiten 11703-11714, XP001030671 Seite 11708	6-8
X	HERON, NICOLA M. ET AL: "Stereoselective Heteroatom-Assisted Allylic Alkylation of Cyclic Allylic Ethers with Grignard Reagents. A Convenient Route to Enantiomerically Pure Carbocycles" J. AM. CHEM. SOC. (1997), 119(26), 6205-6206, Bd. 119, Nr. 26, 1997, Seiten 6205-6206, XP001032921 das ganze Dokument	6-8
X	XU, ZHONGMIN ET AL: "Applications of Zr-Catalyzed Carbo-Magnesation and Mo-Catalyzed Macrocyclic Ring Closing Metathesis in Asymmetric Synthesis. Enantioselective Total Synthesis of Sch 38516 (Fluvirucin B1)" J. AM. CHEM. SOC. (1997), 119(43), 10302-10316, Bd. 119, Nr. 43, 1997, Seiten 10302-10316, XP001032951 Seite 10305	6-8
	Seite 10302	41

Inter nales Aktenzeichen
PCT/EP 01/07389

Kategorie*	eung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	XIN, SHIXUAN ET AL: "Enantioselective hydrosilation of ketones in the presence of an S,S-'1,2-bis(tetrahydroindenyl)ethane!tita nium catalyst" CAN. J. CHEM., Bd. 73, Nr. 3, 1995, Seiten 999-1002, XP001030670	6-8
	Seite 1001	
X	WO 92 09545 A (MASSACHUSETTS INST TECHNOLOGY) 11. Juni 1992 (1992-06-11) in der Anmeldung erwähnt Seite 15, Zeile 16 - Zeile 20	6-8
X	WO 95 02567 A (MASSACHUSETTS INST TECHNOLOGY) 26. Januar 1995 (1995-01-26) Seite 15 -Seite 18; Beispiele 9-14	6-8
X	EP 0 970 964 A (SUMITOMO CHEMICAL CO) 12. Januar 2000 (2000-01-12) Seite 37; Beispiele 8-10	6-8
		-
	·	
		·
	,	
		·
	·	

Angaben zu Veröffentlichur

die zur selben Patentfamilie gehören

Inter ales Aktenzeichen
PCT/EP 01/07389

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokume	ent	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9209545	A	11-06-1992	US	5286878 A	15-02-1994
			US	5227538 A	13-07-1993
			US	5292893 A	08-03-1994
			US	5220020 A	15-06-1993
			ΑT	136878 T	15-05-1996
			CA	2096747 A1	22-05-1992
			DE	69118906 D1	23-05-1996
			ΕP	0558656 A1	08-09-1993
			JP	6502867 T	31-03-1994
			US	5442119 A	15-08-1995
			WO	9209545 A2	11-06-1992
			US	5489682 A	06-02-1996
WO 9502567	Α	26-01-1995	US	5442119 A	15-08-1995
			US	5489682 A	06-02-1996
			AU	7324694 A	13-02-1995
			WO	9502567 A1	26-01-1995
			US	5491233 A	13-02-1996
EP 0970964	 А	12-01-2000	JP	2000086679 A	28-03-2000
, ==			JP	2000086678 A	28-03-2000
			ĒΡ	0970964 A2	12-01-2000
			JР	2000119287 A	25-04-2000
			US	6090961 A	18-07-2000